Also published as:

JP6073014 (A)

FI932891 (A)

more >>

EP0477049

EP0418845

EP0029363

FP0248594

Cited documents:

BR9302435 (A)

EP0576357 (B1)

FR2692575 (A1)

Pyrazole derivatives, process for their preparation and pharmaceutical compositions containing them.

Publication number: FP0576357 Publication date: 1993-12-29

Inventor:

BARTH FRANCIS ST JAMES-AP B (FR): CASELLAS PIERRE

(FR): CONGY CHRISTIAN (FR): MARTINEZ SERGE (FR):

CARMONA MURIELLE (FR)

Applicant: SANOELELE (ER)

Classification:

- international:

A61K31/415; A61K31/4155; A61K31/4402; A61K31/4427; A61K31/443; A61K31/445; A61K31/5375; A61K31/553;

A61P1/08: A61P9/10: A61P11/08: A61P21/00: A61P25/00: A61P25/04: A61P25/06: A61P25/08: A61P25/18: A61P25/28 A61P27/02; A61P27/06; A61P37/06; A61P43/00; C07D231/12; C07D231/14: C07D231/38: C07D231/40: C07D401/12:

C07D403/12; C07D405/12; C07D453/02; C07D493/08; A61K31/415; A61K31/4155; A61K31/4402; A61K31/4427; A61K31/445; A61K31/5375; A61K31/553; A61P1/00; A61P9/00; A61P11/00; A61P21/00; A61P25/00; A61P27/00; A61P37/00; A61P43/00; C07D231/00; C07D401/00;

C07D403/00: C07D405/00: C07D453/00: C07D493/00: (IPC1-7): C07D231/14; C07D231/12; C07D231/40

- European: C07D231/12B5: C07D231/14: C07D231/40: C07D401/12:

C07D403/12: C07D405/12: C07D493/08 Application number: FP19930401614 19930623

Priority number(s): FR19920007645 19920623

Report a data error here

Abstract of EP0576357

The subject of the invention is pyrazole derivatives of formula I: in which - g2, g3, g4, g5, g6 and w2, w3, w4, w5 and w6 are identical or different and independently represent hydrogen, a chlorine or bromine atom, a (C1-C3)alkyl, a (C1-C3)alkoxy, a trifluoromethyl or a nitro group and g4 optionally represents a phenyl group; - R4 represents hydrogen or a (C1-C3)alkyl; - X represents either a direct bond or a group -(CH2)x-N(R3)- in which R3 represents hydrogen or a (C1-C3)alkyl and x represents zero or one; - R represents . a group -NR1R2, in which R1 and R2 independently represent a (C1-C6)alkyl group; an optionally substituted, nonaromatic (C3-C15)carbocyclic radical; an amino(C1-C4)alkyl group in which the amino is optionally disubstituted by a (C1-C3)alkyl; a cycloalkyl(C1-C3)alkyl in which the cycloalkyl is (C3-C12); a phenyl which is unsubstituted or substituted one or more times by a halogen, by a (C1-C5)alkyl or by a (C1-C5)alkoxy; a phenyl(C1-C3)alkyl; a diphenyl(C1-C3)alkyl; a naphthyl; an anthryl; a saturated, 5- to 8-membered heterocyclic radical which is unsubstituted or substituted by a (C1-C3)alkyl, hydroxyl or benzyl; a 1adamantylmethyl; an aromatic heterocycle which is unsubstituted or substituted one or more times by a halogen, a (C1-C5)alkyl or a (C1-C5)alkoxy; a (C1-C3)alkyl which is substituted by an aromatic heterocycle which is unsubstituted or substituted one or more times by a halogen, a (C1-C5)alkyl or a (C1-C5)alkoxy; or else R1 is hydrogen and R2 is as defined above; or yet again R1 and R2 constitute, with the nitrogen atom to which they are bonded, a saturated, 5- to 8-membered heterocyclic radical, the said heterocyclic radical being other than morpholinyl when w2, w3, w4, w5, w6, g2, g3, g4, g5 and g6 are all hydrogen; a group R2 as defined above when X represents -(CH2)xN(R3)-; a group R5 when X represents a direct bond, R5 being represented by a (C1-C3)alkyl; a (C3-C12) cycloalkyl which is unsubstituted or substituted by a (C1-C5)alkyl; a phenyl(C1-C3)alkyl which is unsubstituted or substituted by a halogen or by a (C1-C5)aikyl; a cycloalkyl (C1-C3)aikyl in which the cycloalkyl is C3-C12 and is unsubstituted or substituted by a (C1-C5)alkyl; or a 2-norbornylmethyl; or one of their optional saits. Application: therapeutic treatment of pathological conditions where cannabis is involved.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt : 93401614.8

(61) Int. CI.5: C07D 231/14, C07D 231/12,

(22) Date de dépôt : 23.06.93

(12)

C07D 231/40

(30) Priorité : 23.06.92 FR 9207645

(3) Date de publication de la demande :

Etats contractants désignés :
 AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI LU NL
PT SE

71 Demandeur: ELF SANOFI 32-34, rue Marbeuf F-75008 Paris (FR)

(72) Inventeur: Barth, Francis, St. James - Ap.B17 Avenue Favre de Saint Castor F-34080 Montpellier (FR) Inventeur: Casellas, Pierre Rue Carl von Linné no. 10 F.34000 Montpellier (FR) Inventeur: Congy, Christian 58 Allée de la Marquise F.34980 Saint Gely du Fesc (FR) Inventeur: Martinez, Serge 17 Avenue d'Assas F.3400 Montpellier (FR) Inventeur: Carmona, Murielle 2 rue des Fontardiès F.34680 Saint Georges d'Orques (FR)

(4) Mandataire: Gillard, Marie-Louise et al Cabinet Beau de Loménie 158, rue de l'Université F-75340 Paris Cédex 07 (FR)

(54) Dérivés du pyrazole, procédé pour leur préparation et compositions pharmaceutiques les contenant.

57) L'invention a pour objet des dérivés du pyrazole de formule I:

dans laquelle

— 9.2 93, 94, 95, 9, et 1/2, 1/3, 1/4, 1/5, 1/4, sont identiques ou différents, et représentent indépendamment l'hégène, un atome de chlore ou de brome, un (C_T-C₃) 4/8, un (C₁-C₃) alcoxy, un trifluorométhyle, un groupe nitro et 9, représente éventuellement un groupe phényle;

m

— R₄ représente l'hydrogène ou un (C₁-C₂) alkyle;
— X représente soit une liaison directe soit un groupe -{CH₂}₂,N(R₃)- dans lequel R₃ représente l'hydrogène ou un (C₁-C₂) alkyle et x représente zèro ou un;

— R représente

... un groupe -NR₁R₂, dans lequel R₁ et R₂ représentent indépendamment un (C₁-C₆) alkyle ; un radical carbocyclique non arronatique en (C₂-C₁₆) éventuellement substitué ; un groupe amino (C₁-C₃) alkyle dans lequel l'amino est éventuellement disubstitué par un (C₁-C₃) alkyle ; un cyclosity(C₁-C₃)alkyle dans lequel le cyclosityle est en (C₂-C₃); un phényle non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un hatogène, par un (C₁-C₃) alkyle; un diphényl (C₁-C₃) alkyle; un diphényl (C₁-C₃) alkyle; un diphényl (C₁-C₃) alkyle; un diphényl (C₁-C₃) alkyle; un anthracényle; un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons non substitué ou substitué par un (C₁-C₃) alkyle; un hydroxyle ou un berzyle; un f-adamannylméthyle; un hétérocycle aromatique non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogène, un (C₁-C₃) alkyle; un (C₁-C₃) alkyle; un hétérocycle aromatique non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogène, un (C₁-C₃) alkyle; un cycle aromatique non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogène, un (C₁-C₃) alkyle; ou un (C₁-C₃) alcyle; ou ou fois par un halogène, un (C₁-C₃) alkyle; ou un (C₁-C₃) alcyle; ou ou fois par un halogène, un (C₁-C₃) alkyle; ou sonstituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₁ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₁ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₁ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₁ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₁ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₁ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₂ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₂ et R₂ constituent avec fatome d'azole de fini c-dessus; ou bien enors R₂ et le que de fini c-dessus; ou bien enors R₂ et R₂ et l

auquel ils sont liés, un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons, ledit radical hétérocyclique étant autre que morpholinyle lorsque w₂, w₃, w₄, w₅, w₆, g₂, g₃, g₄, g₅ et g₈ sont tous hydrogène; . un groupe R₂ tel que défini ci-dessus lorsque X représente -(CH₂)_xN(R₃)-;

. un groupe \mathbb{N}_2 tet que denini c-dessuis orisque \mathbb{X} represente -(U-I)_ \mathbb{N}/\mathbb{N}_2 }. \mathbb{N}_2 un groupe \mathbb{N}_2 force \mathbb{N} représente une iliaison directa, \mathbb{N}_2 étant représenté par un $(\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2)$ alikyle ; un $(\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2)$ alikyle ; un cybrayi $(\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2)$ alikyle non substitué ou substitué par un halogène ou par un $(\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2)$ alikyle ; un cycloalikyl $(\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2)$ alikyle dans lequel le cycloalikyle est en $\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_{12}$ et est non substitué ou substitué par un $(\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2)$ alikyle ; un $\mathbb{C}_{\Gamma}^*\mathbb{C}_2$ norbornylméthyle ; ou un de leurs sels éventuels.

Application : traitement thérapeutique des états pathologiques où le cannabls intervient.

La présente invention concerne de nouveaux dérivés du pyrazole, un procédé pour leur préparation et les compositions pharmaceutiques les contenant.

De nombreux dérivés du pyrazole ont été décrits dans la littérature ; plus particulièrement EP-A-288554 et DE-A-3910248 revendiquent des pyrazoles possédant des propriétés herbicides, EP-A-430186 et JP-A-03031840 revendiquent des composés utiles pour la photographie et EP-A-418845 revendique des pyrazoles pourvus d'activité antiinflammatoire, analoésique et antithrombotique.

On a maintenant trouvé que les pyrazoles objet de l'invention ont une bonne affinité pour le récepteur des cannabinoïdes et sont de ce fait particulièrement intéressants dans les domaines thérapeutiques où le cannabis est comu pour intervenir.

Le Δ⁹-tétrahydrocannabinol ou Δ⁹-THC est le principal constituant actif extrait de *Cannabis sativa* (Tuner, 1985 : In Marijuana 1984, Ed. Harvey, DY, IRL Press, Oxford).

Les effets des cannabinoïdes sont dûs à une interaction avec des récepteurs spécifiques de haute affinité présents au niveau central (Devane et al., Molecular Pharmacology, 1988, 34, 605-613) et périphérique (Nye et al., The Journal of Pharmacology and Experimental Therapeutics, 1985, 234, 784-791; Kaminski et al., 1992, Molecular Pharmacology, 42, 736-742).

La caractérisation de ce récepteur a été rendue possible par la mise au point de ligands synthétiques spécifiques tels que le CP 55.940, agoniste analogue du Δ9-THC.

Les indications thérapeutiques des cannabinoïdes concernent des domaines variés tels que le système immunitaire, le système nerveux central, le système cardiovasculaire ou endocrinlen (Hollister, Pharmacological Reviews, 1986, 38, 1-20, Renv and Sinha, Progress in Drug Research, 1991, 36, 71-114 et Cannabinoïd receptor expression in human leucocytes. European Journal of Biochemistry, 1993, 214, 173-180).

Plus particulièrement, les composés pourvus d'une affinité pour le récepteur des cannabinoïdes possèdent une utilité en tant qu'immunomodulateurs, psychotropes, dans les troubles thymiques, le vomissement, la myorelaxation, les neuropathies diverses, les troubles mésiques, les dyskinésies, la migraine, l'asthme, l'épilepsie, le glaucome, encore dans la chimiothérapie anticancéreuse, dans l'ischémie et l'angor, dans d'hypotension orthostatique et dans l'insuffisance cardiaque.

Ainsi, la présente invention concerne selon un de ses aspects les composés de formule :

dans laquelle

10

20

30

35

45

- 9₂, 9₃, 9₄, 9₅, 9₆ et w₂, w₃, w₄, w₅, w₆ sont identiques ou différents, et représentent indépendamment l'hydrogène, un atome de chlore ou de brome, un (C₁-C₂) alkyle, un (C₁-C₃) alcoxy, un trifluorométhyle, un groupe nitro et a₁, représente éventuellement un groupe nitro hényle;
- R₄ représente l'hydrogène ou un (C₁-C₃) alkyle;
 - X représente soit une liaison directe soit un groupe -(CH₂)_x-N(R₃)- dans lequel R₃ représente l'hydrogène ou un (C₁-C₃) alkyle et x représente zéro ou un:
 - R représente
 - . un groupe -NR,R2, dans lequel R, et R2, représentent indépendamment un (G_-C_0) alkyle; un radical arbocyclique non aromatique en (G_2C_0) éventuellement substitué; un groupe amino (G_-C_0) alkyle dans lequel l'amino est éventuellement disubstitué par un (G_-C_0) alkyle ; un cycloalkyle (G_-C_0) alkyle dans lequel le cycloalkyle est en (G_2C_0) ; un phényle non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogène, par un (G_-C_0) alkyle, ou par un (G_-C_0) alcy, un phényle (G_-C_0) alkyle; un diphényl (G_-C_0) alkyle; un nathracényle; un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chainsons non substitué ou substitué par un (G_-C_0) alkyle; un hétérocycle ou no hearyle; un 1-adamantyl-méthyle; un hétérocyle aromatique non substitué ou substitué nou substitué ou substitué ou

alcoxy; ou bien R_1 est l'hydrogène et R_2 est tel que défini ci-dessus ; ou bien encore R_1 et R_2 constituent avec l'atome d'azote auquel ils sont liés, un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons, ledit radical hétérocyclique étant autre que morpholinyle lorsque w_2 , w_3 , w_4 , w_6 , w_6 , w_9 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 et w_8 sont tous hydrocène:

. un groupe R2 tel que défini ci-dessus lorsque X représente -(CH2), N(R3)-;

. un groupe R_c lorsque X représente une liaison directe, R_c étant représenté par un (C_r-C_a) alkyle ; un (C_3-C_{12}) cycloalkyle non substitué ou substitué par un (C_r-C_a) alkyle ; un phényl (C_r-C_a) alkyle non substitué par un halogène ou par un (C_r-C_a) alkyle ; un cycloalkyl (C_r-C_a) alkyle dans lequel le cycloalkyle est en C_3-C_{12} et est non substitué ou substitué par un (C_r-C_a) alkyle ; un 2-norbornylméthyle

ou un de leurs sels éventuels.

10

40

Les radicaux carbocycliques non aromatiques en C_x-C_x, comprennent les radicaux mono ou polycycliques, condensés ou portés, saturés ou insaturés, éventuellement terpéniques. Ces radicaux sont éventuellement mono- ou poly-substitués, le ou lesdits substituants étant différents d'un groupe carbonyle substitué. Avantageusement les radicaux monocycliques sont substitués par au moins un groupe chois! parmi les groupes (C₁-C₂) alkyle, (C₁C₂) alcoxy, les halogènes ou les radicaux hydroxy, étant entendu que dans le cas des terpènes ou des radicaux terpéniques, par exemple bornyle, menthyle ou menthényle, les groupes alkyles du terpène ne sont bas considérés comme des substituants.

Les radicaux monocycliques incluent les cycloalityles par exemple cyclopropyle, cyclopentyle, cyclohexyle, cycloheptyle, cycloactyle, cycloaddecyle ono substitués ou substitués par au moins un groupe (C_I-C_a) alloxy, un halogène ou un groupe hydroxy.

Les radicaux di- ou tricycliques condensés, pontés, ou spiraniques, incluent par exemple les radicaux norbornyle, bornyle, isobornyle, noradamantyle, adamantyle, spiro[5,5]undécanyle, lesdits radicaux étant non substitués ou substitués par un (C.-C.) alkyle.

Par radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons, on entend un radical hétérocyclique non aromatique mon di ou tricyclique condensé ou ponté, l'hétéroatome étant S, O ou N ou un radical hétérocyclique non aromatique mononocyclique contenant un atome d'azote et un atome d'azygène ou de soufre, lesdits radicaux étant par exemple tétrahydrofuranyle, tétrahydrofuranyle, tropyle, morpholinyle, thiomorpholinyle, pipéradinyle, pipéradinyle, proprolidinyle, atomorpholinyle, atomorpholinyle, atomorpholinyle, atomorpholinyle de tradicaux 1-pyrrolidinyle, 1-pipéridinyle, 1-hexahydroazépinyle, atomorpholinyle et 4-thiomorpholinyle de that avantageur.

Les hétérocycles aromatiques peuvent être mono- ou d'-cycliques comme par exemple le pyrolyle, le pyndyle, l'indolyle, quinolinyle, thiazolyle, isoindazolyle, ces hétérocycles aromatiques étant non substitués ou substitués par exemple par des halogènes, des (C₁-C₂) altyles, des (C₁-C₂) alcoxy. Les hétérocycles aromatiques préférés sont le pyridyle, le pyrrole, l'indole, les radicaux 2-indolyle et 3-indolyle étant particulièrement oréférés.

Dans la formule (I) ci-dessus, de préférence au moins un des substituants w₂, w₃, w₄, w₅, w₆, g₂, g₃, g₄, g₅ et q₆ est autre que l'hydrogène.

Dans la formule (I) ci-dessus, lorsque R représente un groupe NR₄R₂, de préférence:

- R₁ est l'hydrogène ou un groupe alkyle en C₁-C₆ et R₂ est tel que défini ci-dessus pour (I); ou
- R₁ et R₂ représentent chacun un groupe alkyle en C₁-C₆, ou un groupe cycloalkyle en C₃-C₆; ou
- R_i est l'hydrogène ou un groupe alkyle en C_i - C_i et R_i est un groupe cycloalkyl (C_i - C_2)alkyle d'anne loquel e cycloalkyle est en C_2 - C_{12} , un radical carbocyclique non aromatique en $(C_2$ - $C_{15})$ non substitué ou substitué oumme indiqué précédemment, un phényle non substitué ou substitue no un plusieurs fois par un halogène, par un $(C_i$ - C_3)alkyle ou par un $(C_i$ - C_3)alkyle ou par un $(C_i$ - C_3)alkyle ou un phényl $(C_i$ - C_3)alkyle ou un $(C_i$ - C_3) alkyle substitué par un C_3 - C_3 -C

De façon particulièrement préférée, lorsque, dans la formule (I) \mathbb{R} représente un groupe -NR, \mathbb{R}_2 , \mathbb{R}_1 est l'hydrogène ou un alkyle en $(\mathbb{C}_1-\mathbb{C}_0)$ et \mathbb{R}_2 est un radical carbocyclique non aromatique en $(\mathbb{C}_3-\mathbb{C}_{10})$, un cycloalkyl $(\mathbb{C}_1-\mathbb{C}_2)$ alkyle où le cycloalkyle est en $\mathbb{C}_3-\mathbb{C}_6$, un 2- ou 3-indolyl $(\mathbb{C}_1-\mathbb{C}_2)$ alkyle.

Les groupes alkyle préférés sont les groupes méthyle, éthyle, propyle et isopropyle.

Dans la formule (I) ci-dessus, R est avantageusement un groupe -NR₁R₂, de préférence choisi parmi les radicaux (1) à (74) ci-après.

Lorsque R₁ et R₂, avec l'atome d'azote auquel ils sont liés, représentent un radical hétérocyclique saturé, celui-ci est de préférence à 5, 6 ou 7 chainons et peut contenir un autre hétéroatome, notamment l'oxygène ou le soufre, par exemple une pyrrolidine, un pipéridine, une hexahydroazépine, une morpholine ou une thiomorpholine, avec la limitation précisée ci-dessus.

- Les radicaux représentés par R tel que défini pour (I) sont de préférence des radicaux choisis parmi :
- (1) propylamino
- (2) butylamino

- (3) isopropylamino
- (4) dipentylamino
- (5) 2-(N,N-diéthylamino)éthylamino
- (6) benzylamino

5

15

20

30

35

50

- (7) 2-phényléthylamino
- (8) 3-phénylpropylamino
- (9) 3.3-diphénylpropylamino
- (10) phénylamino
- (11) 3-chlorophénylamino
 - (12) 4-méthylphénylamino
 - (13) cyclopropylamino
 - (14) cyclopentylamino
 - (15) cyclohexylamino
 - (16) cycloheptylamino
 - (17) cyclooctylamino
 - (18) cyclododécylamino
 - (19) 2-méthylcyclohexylamino
 - (20) 3-méthylcyclohexylamino
 - (21) cis 4-méthylcyclohexylamino
 - (22) trans 4-méthylcyclohexylamino
 - (23) cis 4-tertiobutylcyclohexylamino
 - (24) trans 4-tertiobutylcyclohexylamino
 - (25) 4-hydroxycyclohexylamino
- 25 (26) 2-méthoxycyclohexylamino
 - (27) 4-éthylcyclohexylamino
 - (28) 2,6-diméthylcyclohexylamino
 - (29) N-méthylcyclohexylamino
 - (30) N,N-dicyclohexylamino
 - (31) endo-2-norbornylamino (ou endo-bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino)
 - (32) exo-2-norbornylamino (ou exo-bicyclol2.2.1]heptan-2-amino)
 - (33) 1-adamantylamino
 - (34) 2-adamantylamino
 - (35) 1-noradamant vlamino
 - (36) (1R)-bornylamino
 - (37) (1R)-isobornylamino
 - (38) spirof5.5lundecanylamino
 - (39) cyclohexylméthylamino
 - (40) 1-adamantylméthylamino
 - (41) (2-tétrahydrofuranyl)mét hylamino
 - (42) 2-(N-méthyl-2-pyrrolyl)éthylamino
 - (43) 2-(2-pyridinyl)éthylamino
 - (44) (2-indolyl)méthylamino
 - (45) N-méthyl(2-indolyl)méthylamino
 - (46) 2-(3-indolyl)éthylamino
 - (46) 2-(3-inddiyi)etriylamino
 - (47) N-méthyl 2-(3-indolyl)éthylamino
 - (48) 4-(N-benzylpipéridinyl)amino
 - (49) 3-quinuclidylamino
 - (50) exo bicyclo[3.2.1]octan-2-amino
 - (51) bicyclo[2,2,2]octan-2-amino
 - (52) chloro-3-bicyclo[3.2.1]oct-3-èn-2-amino
 - (53) bicyclo[2.2.2]oct-2-èn-5-amino
 - (54) exo bicyclo[3.2.1]octan-3-amino
 - (55) endo bicyclo[3.2.1]octan-3-amino
 - (56) endo oxa-7-bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino
 - (57) exo oxa-7-bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino
 - (58) endo-tricyclo[5,2,1,02,6]décan-8-amino
 - (59) N-éthyl-1-adamantylamino
 - (60) tricyclo[2.2.1.02,6]heptan-3-amino

- (61) bicvclof3.3.1lnonan-9-amino
- (62) endo-triméthyl-1,3,3-bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino (ou fenchylamino)
- (63) (1R,2S-endo) (+) bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino
- (64) (1R.2R-exo) (-) bicyclo[2,2,1]heptan-2-amino
- (65) (1S,2R-endo) (-) bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino
- (66) (1S.2S-exo) (+) bicyclo[2,2,1]heptan-2-amino
- (67) 1-pipéridinylamino
- (68) 1-pyrrolidinylamino

5

10

15

20

25

30

35

- (69) 1-hexahydroazépinylamino
 - (70) 4-morpholinylamino
 - (71) 4-thiomorpholinylamino
 - (72) N-méthyl exo bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino
 - (73) N-éthyl exo bicyclo[2.2.1]heptan-2-amino
 - (74) N-propyl exo bicyclo[2,2,1]heptan-2-amino
 - Parmi les produits de formule (I) ci-dessus, ceux répondant à la formule (Ia) ci-après;

dans laquelle w2, w3, w4, w5, w6, g2, g3, g4, g5, g6 et R4, R1 et R2 sont tels que définis pour (I) sont avantageux.

Parmi ces composés de formule (la), les composés de formule (la') :

 $dans\ laquelle\ w_2,\ w_3,\ w_4,\ w_5,\ w_6,\ g_2,\ g_3,\ g_4,\ g_5,\ g_6\ et\ R_4\ sont\ tels\ que\ d\'efinis\ ci-dessus\ pour\ (I),\ R_1\ est\ l'hydrog\`ene$ ou un C₁-C₈ alkyle et R₂ est un radical carbocyclique non aromatique en C₃-C₁₅, ou un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons choisi parmi 1-pyrrolidinyle, 1-pipéridinyle, 1-hexahydroazépinyle, 4-morpholinyle et 4-thiomorpholinyle et leurs sels, sont particulièrement avantageux.

Parmi les produits de formule (I), ceux répondant aux formules (Ia), (Ib), (Ic), (Id), (Ie) et (If) ci-dessous, où au moins l'un des substituants w2, w3, w4, w5, w6, g2, g3, g4, g5 et g6 est autre que l'hydrogène, R1 est l'hydrogène ou un alkyle en C₁-C₆, R₂ est tel que défini ci-dessus, R₃ est l'hydrogène ou un groupe alkyle en C₁-C₃, R₄ est hydrogène ou méthyle et R₅ est un cycloalkyl(C₁-C₃)alkyle, le cycloalkyle étant en C₃-C₅ ou un phénvl(C₁-C₂)alkyle non substitué ou substitué sur le cycle aromatique par un groupe méthyle ou un atome de fluor ou de chlore, et leurs sels éventuels, sont particulièrement avantageux.

Dans ces derniers produits particulièrement avantageux,

- lorsque R₁ représente un alkyle en C₁-C₆, les groupes méthyle, éthyle, propyle et isopropyle sont pré-

férés:

5

10

20

25

50

- lorsque R₃ est un alkyle en C₁-C₃, le groupe méthyle est préféré;
- les groupes R₂ préférés sont les radicaux carbocycliques non aromatiques en C_xC₁₅ non substitués ou substitués par un alkyle en C_xC₂₅, natument méthyle, éthyle, propris, isopropyle ou betulye, ou par deux ou trois groupes méthyle, par exemple les radicaux méthyl-, éthyl- ou t-butylcyclohexyles ou les radicaux diméthyl-, ou triméthylcyclohexyles; les radicaux cycloalkyl(C_x-C₂)alkyles oû le cycloalkyle es en C_x-C₅ : les radicaux alkyle en C_x-C₅ substitués par un groupe 2- ou 3-indolyle; les radicaux 2- et 3- indolyle; et les radicaux 1-pyrrolldinyle, 1-pipérdinyle, 1-hexahydroazépinyle, 4-morpholinyle, 4-thiomorpholinyle;
 - les groupes R₆ préférés sont les radicaux cyclohexylméthyle, cyclohexyléthyle, benzyle, 4-méthylbenzyle et phénéthyle.

Parmi les produits de formule (I) ci-dessus, ceux représentés par la formule (i);

dans laquelle R_a , X et R sont tels que définis ci-dessus pour (I), et leurs sels, sont très avantageux, notamment lorsque R_a représente l'hydrogène ou un groupe méthyle ou lorsque R_a représente l'hydrogène ou un groupe méthyle et R_a représente l'hydrogène ou un groupe méthyle et R_a représente une liaison directe.

Les composés de formule (i) dans laquelle R, est l'hydrogène ou un groupe méthyle, X est une ilaison directs et R représente un groupe -NR,R₂ dans lequel R, est l'hydrogène ou un groupe méthyle et R₂ est un radical carbocyclique non aromatique en C₇-C₁₅ ou un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons choisi parmi 1-pyrrolidinyle, 1-hipérdinyle, 1-hexahydroazépinyle, 4-morpholinyle et 4-thiomorpholinyle et leurs seis, sont particulièrement préférés.

Egalement particulièrement préférés sont les composés de formule (i) dans laquelle R_c est l'hydrogène ou un groupe méthyle, X est - $(Ch_2)_c$ - $N(R_c)_c$ et R est - NR_c , R_c et ant Z fro ou un, R, étant l'hydrogène ou un groupe méthyle et R_c étant un phényle non substitué ou substitué par un ou deux atomes d'halogène, un groupe (C_r-C_c) alikyle ou un groupe (C_r-C_c) alicyle ou un groupe (

Parmi les composés de formule (I), ceux répondant à la formule (ii):

dans laquelle X et R sont tels que définis ci-dessus pour (i) et w_i est un groupe méthyle ou méthoxy, et leurs sels sont également avantageux, en particulier ceux de formule (ii) dans laquelle w_i est un groupe méthyle ou méthoxy, X représente une liaison directe et R représente un groupe $-NR_iR_2$ dans lequel R, représente l'hydrogène ou un groupe méthyle et R_2 représente un radical carbocydique non aromatique en C_3 - C_{15} - tol teurs es sels.

Une sous-classe avantageuse comprend les composés de formule (ii) dans laquelle w_e est un groupe méthyle ou méthoxy, X représente un groupe -(CH₂),-N(R₃)- dans lequel x est zéro ou un, R₃ représente l'hydrogène ou un groupe méthyle, et R est un groupe -NR,R₃ dans lequel R, représente l'hydrogène et R, représente un phényle non substitué ou substitué par un ou deux atomes d'halogène, un groupe (C_1-C_5) alkyle ou un (C_1-C_5) alcoxy ou un radical carbocyclique non aromatique en C_3-C_{15} ou leurs sels.

D'autres composés intéressants selon la présente invention sont ceux de formule (I) dans laquelle w₂, w₃, w₄, w₈, y₂, y₃, y₄, y₅, y₆, R₄ et X sont tels que définis ci-dessus pour (I) et R représente un groupe -NR₁R₂, dans lequel R₁ est l'hydrogène ou un groupe (C₁-C₆)alkyle et R₂ est un groupe 2- ou 3-indolyl(C₁-C₃)alkyle ou un groupe 2- ou 3-indolyle et leurs sels.

Parmi ces derniers, les produits de formule (iii):

dans laquelle X est tel que défini ci-dessus pour (I), R est un groupe -NR₁R₂ dans lequel R₁ représente l'hydrogène ou un (C₁-C₂)alkyle et R₂ est un groupe 2- ou 3-indolyl(C₁-C₂)alkyle ou un groupe 2- ou 3-indolyle et soit w_2 est i'hydrogène et w_4 est un groupe méthyle ou méthoxy soit w_2 et w_4 représentent un atome de chlore, et leurs sels, sont particulièrement intéressants.

Des produits inclus dans la formule (I) ci-dessus, également intéressants sont ceux de formule (iv) :

dans laquelle X et R sont tels que définis ci-dessus pour (I) et g₄ représente un atome de brome, un méthyle ou un trifluorométhyle et leurs sels.

Dans les produits préférés de formule (iv), les deux atomes de chlore sont dans les positions 2,3; 2,4; 2,5 ou 3,4 et dans ces produits préférés de formule (iv), ceux dont X est une liaison directe et R est un groupe -NR, R₂ où R₁ est l'hydrogène ou un alkyle en C₁-C₆ et R₂ est un radical carbocyclique non aromatique contenant de 3 à 15 atomes de carbone sont particulièrement préférés.

Les sels éventuels des composés selon la présente invention, notamment de ceux ayant les formules (I), (a²), (i), (ii), (i), et (iv) ci-dessus (c), (ii), et (iv) ci-dessus (c), (iii), et (iv) ci-dessus (c) comprennent aussi bien ceux avec des acides minéraux ou organiques qui permettent une séparation ou une cristallisation convenable des produits, tels que l'acide picinque ou l'acide oxalique, que ceux qui forment des sels pharmaceutiquement acceptables tels que le chlorhydrate, le bromhydrate, le suifate, l'hydrogénosulfate, le dihydrogénosyphate, le méthanesulfonate, le méthysulfate, le maléate, le fumarate, le 2-naphtalènesulfonate, le glyconate, le gluconate, le citrate, l'idehthonate.

Selon un autre de ses aspects, la présente invention concerne un procédé pour la préparation des composés (I) caractérisé en ce que l'on traite un dérivé de l'acide 3-pyrazolecarboxylique de formule:

55

10

20

25

30

5

10

20

25

30

35

40

50

55

dans laquelle w₂, w₃, w₄, w₅ w₆, g₂, g₃, g₄, g₅, g₆ et R₄ sont tels que définis pour (I) ou une de ses formes activées, esters ou chlorures d'acides

. soit avec une amine de formule HNR₁R₂ dans laquelle R₁ et R₂ sont tels que définis pour (I) pour obtenir les amides de formule:

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 , R_4 , R_1 et R_2 sont tels que définis pour (I), soit éventuellement avec une amine primaire R_3NH_2 dans laquelle R_3 est tel que défini pour (I) pour obtenir les amides intermédiaires (V) de formule:

dans laquelle w₂, w₃, w₄, w₆, w₆, g₂, g₃, g₄, g₅, g₆, R₄ et R₃ sont tels que définis pour (I) pour obtenir par réduction par un hydrure métallique les amines intermédiaires de formule:

dans laquelle w2, w3, w4, w5 w6, g2, g3, g4, g5, g6, R4 et R3 sont tels que définis pour (I), qui sont trans-

formées en amide ou en urée de formule:

5

10

20

25

30

35

40

50

55

dans lesquelles w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 , R_2 , R_3 et R_4 sont tels que définis pour (I) par réaction avec respectivement un chlorure d'acide de formule R_2 COCI ou un isocyanate de formule R_2 -N=C=O dans lesquels R est tel que défini pour (I)

 soit avec un dérivé de l'azidure de diphénylphosphoryle en milieu basique suivi d'un traitement acide pour obtenir l'amine intermédiaire de formule:

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 et R_4 sont tels que définis pour (I), qui est soumis à l'action d'un chiorure d'acide R_2 COCI ou d'un isocyanate R_2 -N=C=O pour obtenir respectivement des amides et les urées de formule:

dans lesquelles w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 g_6 et R_4 sont tels que définis pour (I) et R_3 représente l'hydrogène, les mêmes composés pour lesquels R_6 est différent de l'hydrogène dann préparés à partir de l'amine primaire (VII) c'-dessous transformée en amine secondaire de formule:

10

15

20

25

30

50

55

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 et R_4 sont tels que définis pour (!) et R'_3 représente un (C;-C₂) alkyle, qui sont ensuite soumises à l'action d'un chlorure d'acide R_2 COCl ou d'un iscoyanate R_2 -N=C=O pour obtenir les amides et les urées de formule (Id) et (Ie) telles que définies ci-dessus dans lesquelles R_1 , est différent de l'hydrogène,

. solt avec un réactif organomanganeux R₈MnX₁ dans lequel R₅ est tel que défini pour (I) et X₁ représente un halocène pour obtenir les dérivés cétoniques de formule:

les composés ainsi obtenus étant éventuellement transformés en l'un de leurs sels.

Seion un mode opératoire préférentiel, les pyrazoles de formule (I) peuvent être synthétisés à partir des estres correspondants, par transformation de la fonction ester en amide, urée ou cétone, via l'acide et le chlorure d'acide.

Lesdits esters sont synthétisés en appliquant la méthode décrite selon Berichte, 1887, 20,2185.

Le schéma réactionnel de préparation des composés (I) via leur ester méthylique ou éthylique (Alk = CH₃ ou C₂H₅) est représenté par le SCHEMA 1 ci-dessous.

SCHEMA 1

10

15

20

25

30

35

La première étape a) consiste en la préparation d'un sel de métal alcalin d'un dérivé de l'acétophénone de formule (IV) dans laquelle R_s et g_s, g_s, g_s et g_s sont tels que définis ch-dessus pour (I) sur lequel est ensuite additionnée, une quantité équimolaire d'oxalate de diéthyle (étape b) pour obtenir le cétoester de formule (III).

Dans le cas où R., = H., le métal alcalin sera préférentiellement le sodium, et le sel du cétoester (III) (Alk = CH₃) sera obtenu selon Bull. Soc. Chim. Fr., 1947, 14, 1098 en utilisant le méthylate de sodium dans le méthanol pour effectuer l'étage a).

Dans le cas où R.₄ = CH₃, le métal alcalin sera préférentiellement le lithium, et le sel du cétoester (III) (Alk = C₂H₃) sera obtenu selon J. Heterocyclic. Chem. 1989, 26, 1389 en utilisant le sel de lithium de l'hexaméthyldisilazane dans l'éther éthylique pour effectuer l'étape a).

Les sels de métal alcalin (III) ainsi préparés et un excès de dérivé de l'hydrazine sont alors chauffés au reflux de l'acide acétique (étape c). Par précipitation dans l'eau glacée on obtient ainsi les 3-pyrazole esters (IIa).

Ces esters (IIa) sont ensuite transformés en leurs acides (IIb) par action d'un agent alcalin comme par exemple l'hydroxyde de potassium puis acidification (étape d).

Dans le SCHEMA 1 ci-dessus, les esters de formule (IIa) dans laquelle w, et w, sont un atome de chlore, y₃, w, et w₆ sont l'hydrogène, g₄ est un atome de chlore, g₇, g₈, g₈ et g₈ sont l'hydrogène et pour lesquels Alk représente un (C₁-C₂)alklyèe et les acides (IIb) correspondants, sont des intermédiaires dés nouveaux pour la préparation des composés (i), particulièrement avantageux, et représentent donc un aspect ultérieur de l'invention : ces composés répondent aux formules (IIa) ou (III).

Lorsque X est représenté par une liaison directe, les amides selon l'invention de formule (la) :

10

15

20

25

35

55

(Ia, avec X = liaison directe)

dans laquelle, w_2 , w_3 , w_4 , w_6 , w_6 et g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 , R_1 , R_2 et R_4 sont tels que définis pour (i) sont préparés à partir d'un dérivé fonctionnel de l'acide (Illo), de préférence le chlorure, selon les méthodes habituelles afin de le substituer par une amine de formule HNR, R_2 , préparée selon les méthodes habituelles, pour obtenir les composés (al) selon l'invention.

Lorsque X est représenté par un groupe -(CH₂)_x-N(R₃)- dans lequel x et R₃ sont tels que définis pour (I), les amides et les urées selon l'invention de formule (Ib) et (Ic) :

dans lesquelles w₂, w₃, w₄, w₅, w₆ et g₂, g₃, g₄, g₅, g₆, R₂, R₃ et R₄ sont tels que définis pour (I) sont préparés à partir de l'ester (IIa) décrit précédemment selon le SCHEMA 2 suivant:

SCHEMA 2

Le passage de l'ester (IIa) à l'amide intermédiaire (V) peut par exemple être effectué, via le chlorure d'acide correspondant, par réaction de celui-ci avec une amine R₂NH₂, dans un alcanol comme par exemple l'éthanol. La réduction de l'amide (V) en amine (VI) est ensulte effectuée par un hytrum efitallique. Le l'hydrure de lithium et d'aluminium ou préférentiellement par le complexe BH₃-THF en solution dans le THF chauffé au reflux. L'amine (VI) est alors transformée en amide (B) ou en urée (Ic) selon l'invention par les méthodes conventionnelles, per exemple respectivement par réaction avec un chlorure d'acide R-CCCI ou avec un iscovanate

Les amides et les urées selon l'invention de formule (Id) et (Ie) :

5

10

20

25

30

35

50

55

 $R_{2}-N=C=0$.

dans lesquelles g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 et w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , R_2 , R_3 et R_4 sont tels que définis pour (I) sont préparés à partir des acides 3-pyrazolecarboxyliques obtenus précédemment selon le SCHEMA 3 suivant:

SCHEMA 3

(IIb)
$$R_2$$
 (Id, $R_3 = H$) R_2 (Id, $R_3 = H$) R_3 (VII) R_3 (VIII) R_4 (VIII) R_4 (VIII) R_4 (VIII) R_4 (VIII) R_5 (Id, $R_3 = H$) R_5 (Id, $R_3 = H$) R_4 (VIII) R_4 (VIII) R_5 (Id, $R_3 = H$) R_5 (Id, R_5 (III) R_5 (III)

Les acides (IIb) sont transformés en amines correspondantes (VII) par réaction de Curtius, en utilisant par exemple l'azidure de diphénylphosphoryle en millieu basique suivi d'un traitement par un acide fort tel que l'acide chlorhydrique ou l'acide trill'unoracétique comme il est décrit dans Synthesis, 1990, 295. Les amines (VII) sont alors transformées en amides (Id) ou en urées (Ie) selon l'invention par les méthodes habituelles, telle que par exemple par réaction avec un chlorure d'acide R_c COCI dans le cas de (Id) avec R_3 = H ou avec un isocvanate R_c N = C = O dans le cas de (Id) avec R_s = H.

Alternativement les urées (le) avec R₃ = H peuvent être préparées par la réaction inverse : les acides (IIb) sont transformés en isocyanates correspondants (VIIc) comme décrit dans J. Org. Chem. 1961, 26, 3511 selon le SCHEMA 4 o'l après.

La réaction des isocyanates (VIIc) avec une amine R₂NH₂ conduit alors directement aux urées (Ie).

SCHEMA 4

(IIb)
$$\longrightarrow$$
 g_4 g_3 g_2 g_4 g_5 g_5 g_6 g_5 g_6 g_6 g_7 g_8 g_9 g_9

Pour préparer les composés (d) et (le) pour lesquels R_s est différent de l'hydrogène, les amines primaires (VII) sont préalablement transformées en amines secondaires (VIIb) par une séquence réactionnelle telle que la réaction avec un chlorure d'actide R'₃COC (avec R'₃ = (C₁-C₂) alkyle), suivi d'une réduction de l'amide (VIIa) obtenu , par exemple par réaction avec BH₃ dans le THF. Dans le cas où R₃ représente un méthyle, on utilise préférentiellement la réaction des amines (VIII) avec le dicarbonate de tertiobutyle, (BOC)₂C, ou avec un mélange d'actide formique et d'anhydride acétique qui conduisent respectivement au carbamate (VIIIa, Z = O/Bu) ou au formamide (VIIIa, Z = H), produits que l'on réduit ensuite, par exemple par LiAIH₄, pour obtenir les amines (VIII, R₃ = CH)₃.

Les amines secondaires (VIIb) sont ensuite transformées en amides (Id) ou en urées (Ie) selon l'invention comme décrit ci-dessus.

Les dérivés cétoniques selon l'invention de formule (If) :

20

25

35

45

55

(If, X = liaison directe et R = Rs)

dans laquelle g₂, g₃, g₄, g₅, g₄ et w₂, w₃, w₄, w₅, w₆, R₄ et R₅ sont tels que définis pour (I) sont préparés préférentiellement à partir des acides 3-pyrazolecarboxyliques (IIb) décrits précédemment selon le SCHEMA 5 suivant:

$(IIb) \longrightarrow \begin{array}{c} g_5 \\ g_4 \\ g_3 \\ g_2 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_4 \\ N \\ N_2 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_5 Mn X_1 \\ R_5 Mn X_1 \\ R_5 Mn X_1 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} R_5 \\ R_4 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_4 \\ R_5 Mn X_1 \\ R_5 Mn X_1 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} R_5 \\ R_4 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_5 \\ R_4 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_5 \\ R_5 \\ R_5 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_6 \\ R_5 \\ R_5 \\ R_5 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_6 \\ R_5 \\ R_5 \\ R_5 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_6 \\ R_5 \\ R_5 \\ R_5 \\ R_5 \\ \end{array} \begin{array}{c} R_6 \\ R_5 \\ R_5$

Les acides (IIb) sont transformés en chlorures d'acides selon les méthodes classiques; ces derniers sont ensuite transformés en dérivés cétoniques (II) selon l'invention par réaction avec un réactif organomanganeux approprié, R_sMnX, dans lequel R_s est tel que défini pour (I) et X₁ représente un halogène, de préférence un atome de chlore, en utilisant par exemple la méthode décrite dans Tetrahedron Letters, 1999, 30, 7369.

Alternativement, les dérivés cétoniques (If) peuvent être préparés à partir des acides (IIb) via les nitriles (IIc) selon le SCHEMA 6 suivant:

SCHEMA 6

La transformation de (IIb) en (IIc) est effectuée par une méthode classique telle que, par exemple, la transformation en chiorure d'acide suivie d'amination (INH₂-THF-eau) et déshydratation de l'amide obtenu, par exemple, par traitement par CH-SO-CI dans la pvridine comme décrit dans J. Am. Chem. Soc. 1955, 77. 1701.

Les nitriles (IIc) ainsi obtenus sont ensuite traités par des réactifs organométalliques préférentiellement organomagnésiens de formule R₈MgX₁ pour fournir, après traitement acide, les dérivés cétoniques (If).

Les composés de formule (I) ainsi obtenus sont isolés, sous forme de base libre ou éventuellement de sel, selon les techniques classiques.

Lorsque le composé de formule (I) est obtenu sous forme de base libre, la salfication est effectuée par trement avec l'acide choisi dans un solvant organique. Par traitement de la base libre, dissoute par exemple dans un alcod tel que l'isopropanol, avec une solution de l'acide choisi dans le même solvant, on obtient le sel correspondant qui est isolé selon les techniques classiques. Ainsi, on prépare par exemple le chiorhydrate, le bromhydrate, le sulfate, l'hydrogénosulfate, le dihydrogénophosphate, le méthanesulfonate, l'oxalate, le malétate, le Z-naphtañe-sulfonate.

A la fin de la réaction, les composés de formule (I) peuvent éventuellement être isolés sous forme d'un de leurs sels, par exemple le chlorhydrate ou l'oxalate; dans ce cas, s'il est nécessaire, la base libre peut être préparée par neutralisation dudit sel avec une base minérale ou organique, telle que l'hydroxyde de sodium ou la triéthylamine ou avec un carbonate ou bicarbonate alcalin, tel que le carbonate ou bicarbonate de sodium ou de potassium.

Les amines de formule HNR_1R_2 sont soit disponibles commercialement, soit décrites dans la littérature ou soit préparées par des méthodes connues selon les PREPARATIONS décrites ci-après.

Parmi ces amines, les amines préférées sont par exemple celles citées ci-après:

50

55

(1) bicyclo[3,2,1]octan-2-ylamine préparée selon H. Maskill et al., J. Chem. Soc. Perkin II. 1984, 119;

(2) bicvclo[2,2,2]octan-2-vlamine préparée selon R. Seka et al., Ber. 1942, 1379 ;

5

10

20

25

30

35

40

50

55

(3) endo et exo bicyclo [3.2.1.]octan-3-ylamine préparées selon H. Maskill et al., J. Chem. Soc. Perkin Trans II, 1984, 1369 ;

NH₂ et NH₂

(4) endo et exo oxa-7-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine préparées selon W.L. Nelson et al., J. Heterocyclic Chem., 1972. 9, 561 :



(5) endo-tricyclo[5.2.1.0^{2,6}]décan-8-amine préparée selon G. Buchbauer et al., Arch. Pharm., 1990, 323, 367;

(6) endotriméthyl-1,3,3-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine préparée selon Ingersoll et al., J. Am. Chem. Soc., 1951, 73, 3360 ;

(7) 3-méthylcyclohexylamine préparée selon Smith et al., J. Org. Chem., 1952, 17, 294;

(8) 2,6-diméthylcyclohexylamine préparée selon Cornubert et al., Bull. Soc. Chim. Fr., 1945, 12, 367;

(9) 2-méthoxycyclohexylamine préparée selon Noyce et al., J. Am. Soc., 1954, 76, 768 ;

(10) 4-éthylcyclohexylamine préparée selon A. Shirahata et al., Biochem. Pharmacol., 1991, 41, 205;

$$H_2N \leftarrow \bigcirc CH_2CH_3$$

(11) bicyclo[2.2.2]oct-2-èn-5-amine préparée selon H.L. Goering et al., J. Am. Chem. Soc., 1961, 83, 1391;

(12) N-éthyl-1-adamantylamine préparée selon V.L. Narayanan et al., J. Med. Chem., 1972, 15, 443 ;

(13) tricyclo[2.2.1.02,6]heptan-3-ylamine préparée selon G. Muller et al., Chem. Ber., 1965, 98, 1097;

5

20

25

30

35

40

50

55

(14) N-méthyl-exo-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine préparée selon W.G. Kabalka et al., Synth. Commun., 1991, 20, 231;

Les amines R₃NH₂ sont disponibles commercialement ou préparées selon des méthodes connues. Les chlorures d'acides R₂COCI sont disponibles commercialement ou préparés à partir des acides correspondants selon les méthodes connues.

Les isocyanates R₂-N=C=O sont également disponibles commercialement ou préparés à partir des amines correspondantes (réaction au phosgène) ou des acides correspondants (réarrangement de Curtius) selon les méthodes conrues.

Les composés selon l'invention ont fait l'objet d'essais biochimiques.

Les composés (I) et leurs sels éventuels ont montré une bonne affinité in vitro pour les récepteurs aux

cannabinoïdes dans des essais réalisés selon les conditions expérimentales décrites par Devane et al., Molecular Pharmacology, 1988, 34, 605-613.

Les composés selon l'invention possèdent également une affinité pour les récepteurs aux cannabinoides présents sur des préparations d'organes isolés stimulés électriquement. Ces essais ont été réalisés sur l'iléon de cobaye et sur le vas deferens de souris selon Roseit et al., Acta Physiological, Scandinavia, 1975, 94, 142-144 et selon Nicolau et al., Arch. Int. Pharmacodyn. 1978. 236. 131-136.

Les composés selon l'invention sont généralement administrés en unités de dosage.

Lesdites unités de dosage sont de préférence formulées dans des compositions pharmaceutiques dans lesquelles le principe actif est mélangé avec un excipient pharmaceutique.

Ainsi, selon un autre de ses aspects, la présente invention concerne des compositions pharmaceutiques rentranant, en tant que principe actif, un composé de formule (I) ou un de ses sels pharmaceutiquement accentables.

Les composés de formule (I) ci-dessus et leurs sels pharmaceutiquement acceptables peuvent être utilisés à des doses journalières de 0,01 à 100 mg par kilo de poids corporel du mammifère à traiter, de préférence à des doses journalières de 0,1 à 50 mg/kg. Chez l'être humain, la dose peut varier de préférence de 0,5 à 4000 mg par jour, plus particulièrement de 2,5 à 4000 mg selon l'âge du sujet à traiter ou le type de traitement : prophylactioue ou curatif.

Dans les compositions pharmaceutiques de la présente invention pour l'administration orale, sublinguale, sous-cutanée, intravaneuaire, intravaneuaire, intravaneuaire, locale ou rectale, les principes actifs peuvent être administrés sous formes unitaires d'administration, en mélange avec des supports pharmaceutiques classiques, aux animaux et aux étres humains. Les formes unitaires d'administration appropriées comprenent les formes par voie orale telles que les comprinées, les gélules, les poudres, les granules et les colutions ou suspensions orales, les formes d'administration sublinguale et buccale, les formes d'administration sous-cutanée, intravusieuse, intravasieu ou intravoulaire et les formes d'administration publique les funcions de les formes d'administration sublique et buccale, les formes d'administration sublique les formes d'administration sublique de buccale, les formes d'administration sublique d'administration sublique

Dans les compositions pharmaceutiques de la présente invention, le principe actif est généralement formoit de dosage contenant de 0,5 à 1000 mg, de préférence de 1 à 2000 mg dudit principe actif par unité de dosage.

Lorsque l'on prépare une composition solide sous forme de comprimés, on mélange le principe aciti principel avec un véhicule pharmaceutique tel que la gélatine, l'amidon, le lactose, le stéarate de magnésium, le taic, la gomme arabique ou analogues. On peut enrober les comprimés de saccharose ou d'autres matières appropriées ou encore les traiter de telle sorte qu'ils aient une activité prolongée ou retardée et qu'ils libèrent d'une façon continue une quantité prédéterminée de principe actif.

On obtient une préparation en gélules en mélangeant le principe actif avec un diluant et en versant le mélange obtenu dans des gélules molles ou dures.

Une préparation sous forme de sirop ou d'élixir peut contenir le principe actif conjointement avec un édulcoant, acalorique de préférence, du méthyliparaben et du propylparaben comme antiseptique, ainsi qu'un acent donnant du coût et un colorant approprié.

Les poudres ou les granules dispersibles dans l'eau peuvent contenir le principe actif en mélange avec des agents de dispersion ou des agents moulliants, ou des agents de mise en suspension, comme la polyviny/pyrrolidone, de même qu'avec des édulcorants ou des correcteurs du goût.

Pour une administration rectale, on recourt à des suppositoires qui sont préparés avec des liants fondant à la température rectale, par exemple du beurre de cacao ou des polyéthylèneglycols.

Pour une administration parentérale, intranasale ou intraoculaire, on utilise des suspensions aqueuses, des solutions salines isotoniques ou des solutions stériles et injectables qui contiennent des agents de dispersion et/ou des agents mouillants pharmacologiquement compatibles, par exemple le propylèneglycol ou le butylèneglycol.

Pour une administration par inhalation on utilise un aérosol contenant par exemple du trioléate de sorbitane ou de l'acide oléique ainsi que du trichlorofluorométhane, du dichlorotétrafluoroéthane ou tout autre gaz propulseur biologiquement compatible.

Le principe actif peut être formulé également sous forme de microcapsules, éventuellement avec un ou plusieurs supports ou additifs.

Le principe actif peut être également présenté sous forme de complexe avec une cyclodextrine, par exemple α , β ou γ cyclodextrine, 2-hydroxypropyl- β -cyclodextrine ou méthyl- β -cyclodextrine.

Les composés de formule (I) ainsi formulés peuvent être utilisés pour le traitement de l'immunomodulation, de la migraine, de l'asthme, de l'épilepsie, du glaucome, de la maladie de Parkinson, des dyskinésies, des neuropathies, des troubles mnésiques et thymiques, des vomissements, de l'ischémie, de l'angor, de l'hypotension orthostatique ou de l'insuffisance cardiaque.

Les exemples suivants illustrent l'invention sans toutefois la limiter.

Les points de fusion ou de décomposition des produits, F, ont été mesurés en tube capillaire avec un appareil de Tottoli.

L'excès énantiomérique des amines optiquement actives, e.e., a été déterminé par RMN du 19F après réaction avec le chlorure d'acide de Mosher S (+) selon J. Org. Chem., 1969, 34, 2543.

Les pouvoirs rotatoires, $[\alpha]_{0}^{20}$, ont été mesurés à c = 1 dans l'éthanol.

PREPARATIONS

A. AMINES NHR₁R₂

15

25

50

55

1. (1R.2S-endo) (+) bicyclof2.2.1]heptan-2-vlamine.

L'acide (1R,2S-endo) (-) bicyclo[2.2.1]heptan-2-carboxylique est préparé selon Tetrahedron Letters, 1985. 26. 3095.

Par une réaction de Curtius effectuée selon J. Org. Chem., 1961, 26, 3511, il est ensuite transformé en amine correspondante (1*R*,2*S*-endo) (+).

 $[\alpha]_{D}^{20} = +13.4^{\circ}$ (c = 1, EtOH).

e.e. > 95 % δ (CF₃) = 6,67 ppm par rapport à CF₃CO₂H.

2. (1R,2R-exo) (-) bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine.

L'acide (1R,2S-endo) (-) bicyclo[2.2.1]heptan-2-carboxylique préparé dans l'exemple précédent est transformé en son isomère (1R,2R-exo) (-) selon J. Am. Chem. Soc., 1983, 105, 950 puis transformé comme décrit dans l'exemple précédent en amine correspondante (1R,2R-exo) (-).

[a]\$^2 = -17,7^2 (c = 1,ElOH).

e.e. > 94 % (déterminé comme ci-dessus, δ (CF₃) = 6,81 ppm).

3. (1S,2R-endo) (-) bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine.

L'acide (1S,2R-endo) (+) bicyclo[2.2.1]heptan-2-carboxylique est préparé selon Tetrahedron Letters, 1989, 30, 5595 puis transformé comme décrit précédemment en amine correspondante (1S,2R-endo) (-).

e.e. > 95 % (déterminé comme ci-dessus, δ (CF₃) = 6,62 ppm).

4. (1S.2S-exo) (+) bicvclo[2.2.1]heptan-2-vlamine.

L'acide (15,2R-endo) (+) préparé dans l'exemple précédent est transformé en son isomère (15,2Sexo) (+) selon J. Am. Chem. Soc., 1983, 105, 950 puis celui-ci est converti en l'amine correspondante (15,2S-exo) (+) comme décrit précédemment.

e.e. > 94 % (déterminé comme ci-dessus, δ (CF₃) = 6,91 ppm).

exo-3-chlorobicyclo[3.2.1]oct-3-ènyl-2-amine.

Une solution de 6,1 g d'exxo-3-chtoro-2-azidobiyo/lo[3,2.1]oct-3-êne obtenu selon J. Chem. Soc. Perkin Trans II, 1984, 119 dans 600 ml d'éthanol et 60 ml de CHCl₂ est additionnée de 0,4 g de PtO₂ et hydrogénée dans un appareil de Parr à 4 bars et température ambiante jusqu'à disparition de la fonction azide. Après filtration sur célite, le mélange réactionnel est évaporé et le résidu est cristallisé dans un mélange éthanol/CHC₃. On obtient 0,49 g du chlorhydrate de l'amine attendue, F. > 240°C.

N-ét hyl-exo-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine.

6.1. N-acétyl-exo-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine.

Une solution de 3,50 ml de chlorure d'acétyle dans 10 ml de CH₂C₂ est ajoutée goutte à goutte à Cultion de 5,00 duiton de 5,00 g'd'exc-bicycld(2,2.1]heptan-2-ylamine et 6,90 ml de triéthylamine dans 50 ml de CH₂Cl₂ refroídie à 0°C. Arpès 16 heures d'agitation à température ambiante, le mélange est versé dans 100 ml d'eau glacée, et la phase organique est séparée et lavée par une solution d'HCl à 5 % puis à l'eau puis par une solution saturée de NaCl. Arpès séchage sur MgSO₄ et évaporation des solvants on obtient 5,80 g de l'acétamide attendu, F = 128°C.

6.2. N-éthyl-exo-bicyclol2.2.1]heptan-2-ylamine.

Une solution de 5,10 g du dérivé précédent dans 30 ml de THF est ajoutée goutte à goutte sur une suspension de 2,18 g de LiAH₄ dans 30 ml de THF refroidie à 0°C puis le mélange est chauffé à neflux pendant 8 houres. Le mélange est hydrolysé à 0°C par 2,2 ml d'eau puis 2,2 ml de solution de NaOH à 15 % puis 7,5 ml d'eau. Après 15 minutes d'agitation le précipité est filtré et lavé au THF, le filtrat est d'apporé puis repris dans 50 ml d'éther éthylique. Cette solution éthérée est extraite par HOS 5, ; la phase aqueuse obtenue est neutralisée par NaOH 30 % puis extraite à l'éther éthylique. Après lavage ar une solution saturée de NaCl, séchage sur MgSO₄ et évaporation on obtient 3,82 g de liquide jaune pâle. Par dissolution dans l'éther éthylique et traitement par une solution d'HCl gaz dans l'éther éthylique et traitement par une solution d'HCl gaz dans l'éther éthylique on obtient an précipité blanc que l'on filtre, lave à l'éther éthylique et séche sous vide. On obtient ains 4,16 g du chlorhydrate de l'amine attendue, F = 145°C (décomposition).

- 7. N-(n-propyl)-exo-bicyclof2.2.1]heptan-2-vlamine.
 - 7.1. N-propionyl-exo-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine.

Cet amide est obtenu de la même façon que l'analogue N-acétyle décrit dans l'exemple 6 précédent, en utilisant le chlorure de propionyle au lieu du chlorure d'acétyle.

7.2. N-(n-propyl)-exo-bicyclo[2.2.1]heptan-2-ylamine.

Cette amine est obtenue au départ de l'amide précédent, de la même façon que l'analogue N-éthyl décrit dans l'exemple précédent. Par salification par HCI/E_{L/Q} dans un mélange El₂O/iPr₂Q on obtient le chlorhydrate de l'amine attendue, F = 230°C (décomposition).

- 8. Bicyclo[3.3.1]nonan-9-ylamine.
 - 8.1, Bicyclo[3.3,1]nonan-9-onoxime.

Une solution de 1,83 g de chlorhydrate d'hydroxylamine et de 2,95 g d'acétate de sodium dans 22 ml d'eau est ajoutée à une solution de 2,43 g de bicyclo[3,3.1]nonan-9-one dans 9 ml de méthanol, et le mélange est chauffé à reflux pendant 24 heures. Après refroidissement, le mélange est extrait à l'éther éthylique, les phases organiques sont lavées par une solution de Na₂CO₃ à 5 %, puis à l'eau, séchées sur MgSO₄ et évaporées. On obtient 3,00 g d'oxime, F = 151°C

8.2. Bicvclof3.3.1Inonan-9-vlamine.

Une solution de 1,00 g d'oxime dans 250 ml d'éthanol et 4 ml de CHCl₃ est additionnée de 0,20 g de PtO₂ et hydrogénée dans un appareil de Parr à 6 bars et température ambiante pendant 18 heures. Après filtration sur céllte, les solvants sont évaporés et le résidu est cristallisé dans un mélange éthanol/heotane. On obtient 0,55 d de chlorhydrate de l'amine attendue. F > 240°C.

EXEMPLE 1

5

10

20

25

30

35

50

55

N-(2-adamantyl)-1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxamide

(I):
$$w_2$$
, $w_4 = CI$; $g_4 = CI$; $R_4 = H$;

A) Sel de sodium du 4-chlorobenzovlpyruvate de méthyle.

12 g de sodium sont dissous dans 250 ml de méthanol anhydre. On ajoute ensuite un mélange de 64,6 ml de 4-chloroacétophénone et 67,1 ml d'oxalate de diéthyle dans 600 ml de méthanol en maintenant la température inférieure à 10°C. Le mélange réactionnel est ensuite agité à température ambiante pendant 3 heures puis on ajoute 1 I d'éther sec. On agite encore pendant 20 minutes, filtre, lave le précipité à l'éther etle sèche sous vide pour obtenir 74,6 g du sel de sodium attendu.

B) Ester méthylique de l'acide 1-(2.4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxylique.

Une suspension de 26,3 g du sel de sodium obtenu précédemment et 23,5 g de chlorhydrate de 2,4dichlorophényfhydrazine dans 250 ml d'acide acétique est chauffée à reflux pendant 4 heures. Après refroidissement, le mélange est versé sur 250 g de glace, les cristaux obtenus sont filtrés, lavés à l'eau et séchés sous vide pour fournir 28,3 a d'ester, F=167°C.

C) Acide 1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxylique.

Une solution de 3,70 g de KOH dans 35 ml d'eau est ajoutée à une solution de 10,0 g d'ester obtenu précédemment dans 35 ml de méthanol. Le mélange est chauffé à reflux pendant 4 heures, refroid à température ambiante et versé dans 100 ml d'eau puis neutrailsé par une solution d'HCl à 5 %. Les cristaux obtenus sont filtrés, lavés à l'eau puis au pentane et séchés sous vide. On obtient 9,50 g d'acide, F = 185°C. D) Chlorure de l'acide 1-(24-folhorophényl-6/-(4-folhorophényl-1/-thypazcale-5-acriboxylique).

5,8 ml de chlorure de thionyle sont ajoutés à une suspension de 9,50 g de l'acide obtenu précédemment dans 100 ml de toluène et le mélange est chauffé à reflux pendant 3 heures. Le solvant est ensuite évaporé puis le résidu est repris dans 50 ml de toluène et le solvant est reévaporé (processus répété deux fois). On obtent 8,28 q de chlorure d'acide.

E) N-(2-adamantyl)-1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carbo-xamide

Une solution de 0,50 g du chlorure d'acide obtenu précédemment dans 10 ml de CH₂Cl₂ est ajoutée goutte à goutte à une solution de 0,30 g de chlorhydrate de 2-adamantaneamine et de 0,41 ml de triéthylamine dans 10 ml de CH₂Cl₂ refroídie à 0°C. Le mélange est ensuite agité à température ambiante pendant

16 heures puis versé dans 30 ml d'eau glacée. Le mélange est extrait au CH₂Cl₂ et la phase organique est avée successivement avec une solution d'HCl à 5 %, à l'eau, par une solution de Na₂CO₃ à 5 % puis par une solution de NaCl saturée. Après séchage sur MgSO₄ et évaporation du solvant, le produit brut est cristallisé dans le benzène à chaud pour donner 0.32 q de cristaux blancs. F = 203°C.

EXEMPLE 2

5

15

25

30

35

50

55

N-(trans-4-hydroxycyclohexyl)-1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxamide

(I):
$$w_2$$
, $w_4 = CI$; $g_4 = CI$; $R_4 = H$;
-X-CO-R = -CO-NH- \bigcirc OH trans.

A) trans-4-triméthylsilyloxycyclohexylamine.

Une solution de 1,85 ml de chlorotriméthylsilane dans 10 ml de CH₂Cl₂ est ajoutée goutte à goutte à une solution de 2,0 g de chlorhydrate de trans-4-hydroxycyclohexylamine et de 4,05 ml de triéthylamine dans 20 ml de CH₂Cl₂ refroidie à 0°C. Après 16 heures d'agitation à température amblante, le mélange est hydrolysé à l'eau et extrait. La phase organique est lavée successivement à l'eau, par une solution de Na₂CO₂ à 5 % et de NaCl saturée. Après séchage sur MgSO₄ et évaporation des solvants, on obtient 1,43 q'amine (figuide incolore).

B) N-(trans-4-hydroxyoyloinexy)I-1(2,4-dichlorophēny))-5(4-chlorophēny))-1H-0yrazole-3-cartoxamide Une solution de 0,80 g de chlorure d'acide préparé précédemment selon l'exemple 10) dans 10 ml de CH₂Cl₂ est ajoutée goutte à goutte à une solution de 0,35 g de trans-4-triméthylsilyloxycyclohexylamine et 0,32 ml de triethylamine dans 10 ml de CH₂Cl₂ refroidle à 0°C. Après 16 heures d'agilation à température et 0,32 ml de triethylamine dans 10 ml de CH₂Cl₂ refroidle à 0°C. Après 16 heures d'agilation à température autoins l'exemple de l'exempérature et 1,00 ml de 1,00

En procédant selon l'EXEMPLE 1 ci-dessus, à partir, par exemple, des dérivés acides ou esters ci-dessous décrits dans le TABLEAU A, on prépare les composés décrits dans les TABLEAU X I à XII ci-après.

TABLEAU A

82 CO₂Z

N
N
W₆ W₂
W₅ W₃

15		

w ₂	w ₃	w ₄	w ₅	w ₆	g 2	g ₄	F; °C	F; *C
							Z = H	$Z = CH_3$
Н	н	CH ₃	н	н	н	Cl	185	98
Н	Cl	Cl	Н	н	Н	a	162	147
Н	а	CI	н	н	н	СН3	188	145
Cl	н	Н	Cl	Н	н	CH ₃	232	132
Cl	н	н	cı	Н	н	CF ₃	214	179
Cl	Cl	н	Н	Н	н	CH ₃	214	101
Н	н	CH ₃	н	Н	Cl	CI	188	102
Н	Н	Cl	Н	Н	Cl	Cl	224	118
Н	Н	OCH ₃	Н	H	Н	Cl	168	
Cl	H	Cl	H	Cl	н	CI	255	214
a	H	Cl	Н	H	H	人	115	138
Cl	Н	Cl	Н	Н	Н	Br	188	177
н	н	NO ₂	н	н	н	CHa	106	166

TABLEAU I

 $\begin{array}{c} O \\ C \\ N \\ N \end{array}$

Exemple nº	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C ou [α] ²⁰ D	Sel
3	-NH-(CH ₂) ₂ -CH ₃	100	
4	-NH-(CH ₂) ₂ - C-(-)	102	
5	-NH-(CH ₂) ₃ -	60	
6	-NH-(CH ₂) ₄ -CH ₃	97	
7	$\begin{matrix} \mathbf{H} \\ -\mathbf{NH} - \mathbf{C} - \mathbf{CH}_3 \\ \mathbf{CH}_3 \end{matrix}$	152	
8	$-N < \frac{C_5H_{11}}{C_5H_{11}}$	(1)	
9	NH	152	

55

TABLEAU I (suite 1)

5				
	Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; °C ou [\alpha]^{20} D	Sel
10	10	-NH	148	_
15	11		162	
	12	-NH-	83	
20	13	-NH-	132	
25	14	-NH-CH _{3 trans}	186	
		-NH-CH ₃ cis	165	
30	16	-NH-C ₂ H ₅	134	
35	17	-NH-	144	
	18	CH ₃ −NH−	174	
40	19	cH ₃	188	
45		осн ₃		
50	20	-NH-	120	
		Ćн ₃		

TABLEAU I (suite 2)

5		_ R ₁	F; Cou	-
	Exemple n*	-N _{R₂}	[α] ²⁰	Sel
10	21	-NH - CH ₃ -C-CH ₃ trans CH ₃ CH ₃	208	
15	22	$-NH \longrightarrow CCH_3 \text{ cis}$ $CH_3 \text{ cis}$ CH_3	81	
20	23	CH ₃	122	
30	24	-N	188	
35	25	-ин	194	
40	26	endo (+,-)	190	
45	27	eado (+)	183 + 14,1°	
50				

27

EP 0 576 357 A1

TABLEAU I (suite 3)

5		T		
	Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C ou [α] ²⁰ D	Sel
10	28	cndo (-)	182 - 14,1°	
15	29	CH ₃	178	
20	20	ĊH₃ NH-³		
25	30	exo (+,-)	191 185	
30		-NH / exo (+)	+ 10,2*	
35	32	NH / exo (-)	184 - 10,6°	
40	33	NH- ехо	170	
45	34	-NH exo	198	

50

EP 0 576 357 A1

TABLEAU I (suite 4)

5	Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C ou [α] ²⁰ D	Sel
10	35	HN- endo	182	
15	36	HN exo	188	
20	37	NH /	141	
30	38	HN HN	197	
35	39	NH I	209	
40	40	C ₂ H ₅	164	
45	41	HN O cado	184	
50	42	О	180	
		-NH		

EP 0 576 357 A1

TABLEAU I (suite 5)

5				
5	Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C ou [α] ²⁰ D	Sel
10	43	-HN	233	
15	44	NH	220	
20	45	H ₃ C CH ₃ (+)	156 +11,7°	
25 30	46	H ₃ C CH ₃ -HN CH ₃ (-)	151 -61,6°	
	47	-ин-	168	
35	48	$-NH-(CH_2)_2-N$ C_2H_5	108	
40	49	- NH-CH ₂	161	
45	50	-ин-	154	
70	51	— NH — СД	112	
50				- 1

EP 0 576 357 A1

TABLEAU I (suite 6)

5		R ₁	F 40	
	Exemple nº	-n - n	F; Cou	Sel
	Exemple ii	R ₂	[α] ²⁰ D	Sei
10	52	- NH-CH ₃	159	
15	53	-NH-CH ₂ -	149	
20	54	-NH-(CH ₂) ₂	125	
25	55	-NH-CH ₂	220	
30	56	-NH-CH ₂ -O	118	
35	57	-NH-(CH ₂) ₂ N CH ₃	158	
40	58	-NH-(CH ₂) ₂	234	нсі
45	59	-NH-CH ₂	96	
50	60	CH ₃	95	

TABLEAU I (suite 7)

Exemple nº	- N = R ₁	F; *C ou	Scl
•		[α] D	
61	l N	179	
62	-N-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₃) _H	172	
63	-NH -N	215 (déc)	нCI
64	-NH-N	184	
65	-ИН-И	195(déc)	HCI
66	-ин- ио	158	
67	$-NH N-CH_2-$	147	
68	HN	186	
69	HN N	205	нсі
	62 63 64 65 66 67	61	61

TABLEAU I (suite 8)

	R ₁	F; C ou	
Exemple n ^e	-N _{R₂}	[\alpha]^{20} D	Sel
70	- N	136	
71	HN	208	
72	-N	162	
73	-N_O	139	

(1) Spectre de RMN du composé de l'exemple 8 ; (200MHz, DMSO d⁶) : 0,74 (3H, 1 J = 5Hz, CH₃) ; 0,91 (3H, 1 J = 5Hz, CH₃) : 1,41-1,69 (12H, m, 6CH₂) ; 3,43 (2H, t, NCH₂) ; 3,66 (2H, s, NCH₂) ; 7,06 (1H, s, H pyrazole) ; 7,29 (2H, d J = 8Hz, Har) ; 7,49 (2H, d J = 8Hz, Har) ; 7,62-7,77 (2H, m, Har) ; 7,92 (1H, d J = 2Hz, Har)

TABLEAU II

Exemple nº	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F;*C
74	-NH-(CH ₂) ₂ -CH ₃	95

EP 0 576 357 A1

TABLEAU II (suite)

		,	
5	Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C
10	75	CH ₃ 	114
15	76	$-N < \frac{c_5H_{11}}{c_5H_{11}}$	59
20	77	-NH-CH ₂	175
30	78	- NH-(CH ₂) ₂	178
35	79	-N-(CH ₂) ₂	175
40	80	H - N	147

50

TABLEAU III

5 0 R_1 10 R_2 (la

20	Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; ° C
	81	-NH-\(\rightarrow\)	144
25	82	-NH — trans	165
30	83	CH CH	143
35	84	CH ₃	155
40	85	CH ₃	153
45	86	-NH -	129
50		CH ₃ CH ₃	

TABLEAU III (suite 1)

5	Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F;°C
10	87	-NH-COCH3	140
15	88	CH ₃	148
20		CH ₃	
25	89	-N-CH ₃	137
30	90	$-N$ C_2H_5 cis + trans	63
35	91	- NH / exo (+,-)	156
40	92	- NH / exo (-)	149 - 15,1*
45	93	- NH cxo (+)	149 + 15,1°
	94	H ₃ C-N- / exo	(2)
50	95	H ₅ C ₂ -N-	48
55		, v	

TABLEAU III (suite 2)

Exemple n ^e	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; ° C
96	CH ₂ -N- CH ₂ cxo CH ₃	57
97	H ₃ C CH ₃ endo	157
98	-NH exo	168
99	-NH ca exo	156
100	-NH-(CH ₂) ₂ -	112

(2) Spectre de RMN du composé de l'exemple 94 (200MHz, DMSO d'9) : 1,14–1,80 (10H, m, norbomyle) 2,34 (3H, s, CIf_3 nolyle) ; 3,12 (3H, se, $NCIf_3$); 4,40 (1H, t, N-CIf norbomyle) ; 6,90 (1H, s, H pyrazole) ; 7,23–7,31 (2H, m, Har) ; 7,71–7,77 (5H, m, Har)

TABLEAU IV

 $\begin{array}{c} 0 \\ \mathbb{C} \\ \mathbb{C} \\ \mathbb{N} \end{array} \begin{array}{c} \mathbb{R}_1 \\ \mathbb{R}_2 \end{array}$

Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F;*C
101	-NH-	154
102	-NH—CH ₃	149
103	CH ₃ -N-CH ₃ -N-CH ₃	136
104	-NH exo	165
105	H ₅ C ₂ -N exo	134

TABLEAU V

Exemple n ^e	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C
106	-NH-	205
107	-NH-CH ₃	175
108	-N-CH ₃	214
109	HN- cxo	240
110	H ₅ C ₂ -N-	124
111	CH ₂ -N- CH ₂ exo	124
	CH ₃	

TABLEAU VI

Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C
112	HN- exo	215
113	CH ₂ -N-/ CH ₂ exo CH ₃	55
114	H ₃ C CH ₃	168

TABLEAU VII

Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; •C
115	-NH-	193
116	-NH-CH ₃	168
117	N-CH ₃	152
118	HN- cxo	216
119	H ₃ C-N-	154
120	H ₅ C ₂ -N-	102

TABLEAU VIII

 $\begin{array}{c} O & R_1 \\ C-N & R_2 \\ \end{array}$ 10 $\begin{array}{c} C & C+N \\ \end{array}$ (Ia)

Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C
121	-NH-	146
122	-NH-	115
123	CH ₃	119
124	HN- cxo	115
125	H ₅ C ₂ -N-	112

TABLEAU IX

Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; ° C
126	ни—	150
127	HN-CH ₃	142
128	HN- exo	159
129	H ₅ C ₂ -N-	108

TABLEAU X

 $\begin{array}{c} & & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ C-N & \\ R_2 & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$

20	Exemple n°	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; ° C
	130	-NH-(CH ₂) ₂ -CH ₃	144
25	131	CH ₃ —NH-CH — CH ₃	115
30		5.13	
	132	-NH-	123
35	133	- N -	108
40		CH ₃	
	134	-ин-	120
45		и ^г СН ₃	
	135	HN	169
50	136	CH ₃	68
		ехо	
55		, ,	

TABLEAU X (suite)

Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F; *C
137	C ₂ H ₅	58
138	-NH - CXO	182
139	- N	152

TABLEAU XI

Exemple n*	$-N < \frac{R_1}{R_2}$	F;°C
140	HN	260
141	HN cxo	191
142	HN	182

TABLEAU XII

 $\begin{bmatrix} 0 & & & & \\ & C-N & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\$

Exemple nº F; *C w6 g4 20 143 Br Н 130 -NH-(CH₂)₃ 25 144 224 Cl Cl 145 Br Н 148 30 146 a 245 Cl 35 147 Br Н 206 40 148 Cl Cl 231 45 149 Вг Н 201 50

55

5

10

TABLEAU XII (suite)

165		1	R ₂	Exemple n ^e
	Н		схо	150
		~	NH	
209	Н	Br	HN	151
204	Н			152
	Н		-NH	152

EXEMPLE 153

50

55

N-(2-adamantyl)-1-(2,4-dichlorophényl)-4-méthyl-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxamide.

(I):
$$g_4 = Cl$$
; w_2 , $w_4 = Cl$; $R_4 = CH_3$;
$$-X - CO - R = -C - NH$$

A) Sel de lithium du 2,4-dioxo-(4-chlorophényl)butano ate d'éthyle.

60 ml de solution du sel de lithium de l'hexaméthyldisilazane 1,0 M dans le THF sont introduits dans 240 ml d'éther anhydre. Le mélange est refroid à -78°C et une solution de 10,12 g de 4-chloropropiophénone dans 50 ml d'éther est introduite goutte à goutte. Après 30 minutes d'agitation à -78°C, on introduit rapidement une solution de 9,16 ml d'oxalate de diéthyle dans 50 ml d'éther puis on laisse remonter la température et on agite pendant 5 heures à température ambiante. Le précipité jaune pâle formé est fiitré, lavé à l'éther et séché sous vide. On obtent 6,32 g du sel attendu.

B) Ester éthylique de l'acide 1-(2,4-dichlorophényl)-4-méthyl-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxy-

Cet ester est obtenu de la même façon que dans l'exemple 1B) à partir du sel de lithium obtenu précédemment, et purifié par recristallisation dans l'éther isopropylique. F = 105°C. C) Comosé 153.

Cet amide est obtenu à partir de l'ester précédent de la même façon que dans l'exemple 1C), 1D) et 1D, par transformation de l'ester en chlorure d'acide et réaction de celui-ci avec la 2-adamantaneamine et purification par recristalisation dans l'éther isonomovileus. E = 190°C.

En procédant selon l'exemple 153 ci-dessus on prépare les amides décrits dans le TABLEAU XIII ci-après.

TABLEAU XIII

5

10

20

25

30

35

40

50

55

Exemple n*	NH-R ₂	F; ° C
154	-NH-	78
155	-NH exo	85
156	NH	148
157	HN	155
158	ни	201

EXEMPLE 159 N-[1-(para-tolyi)-5-(4-chlorophényl)-1*H*-pyrazol-3-ylméthyl]-N-méthylcyclo-hexylcarboxamide.

(I):
$$g_4 = CI$$
; $w_4 = CH_3$; $R_4 = H$;
 CH_3
 $X-CO-R = -CH_2-N-C$

A) N-méthyl-1-(p-tolyl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxamide.

0,50 g de chlorure de l'acide 1-(4-méthylphényl)-5 (4-chlorophényl)-3-pyrazole-carboxylique en soultion dans 5 ml de CH₂C₃ sont ajoutés goutte à goutte à 100 ml d'une solution de méthylamine à 33 % dans l'éthanol. Après 2 heures d'agliation à température ambiante on concentre sous vide, reprend le résidu à l'aide d'un mélange Na₂CO₃ 5 % + AcOEt, décante, lave la phase organique avec une solution saturée de NaCl, sèche sur MgSO₄ et évapore les solvants. Le résidu est repris dans l'éther isopropylique, les cristaux oblenus sont filtrés et séchés sous vide. On obtenio (1.44 g de l'amide attendu, F = 138°C.

B) N-méthyl-[1-(p-tolyl)-5-(4-chlorophényl)-1Hpyrazol-3-yl]méthylamine.

B,76 d'amide obtenu précédemment dissous dans 25 m de THF anhydre sont ajouités goutre à goutre à une température comprise entre 0 et 5°C à 75 m Id'une solution 1,0M de BH₃ dans le THF. Après retour à température ambiante, on chauffe le mélange réactionnel à reflux pendant 16 heures puis on coule en refroidissant au bain de glace 18 m d'HCI 6N. On agite pendant 1 heure et demie à température ambiante jusqu'à pH = 9-10; on extraît à l'acétate d'éthyle, sèche sur MgSO₄, évapore les solvants et purifie le brut obtenu par chromatographie sur gel de silice (300 g), éluant: CH₂Cl₂/CH₃OH 97/3 (v/v). On obtient 6,0 g d'amine, F = 85°C.

C) Composé 159

5

15

25

30

35

40

50

55

A une solution de 0,46 g d'amine précédente dans 10 ml de CH₂Cl₂ on ajoute successivement 0,62 ml de triéthylamine puis une solution de 0,23 g de chlorure d'acide cyclohexanoïque dans 5 ml de CH₂Cl₂. Après 15 minutes d'agitation à température ambiante, le mélange réactionnel est concentré sous vide et le résidu est repris par 30 ml d'eau et extrait à l'acétate d'éthyle. La phase organique est lavée successivement par Ne₂CO₃ 5 %, à l'eau puis avec une solution saturée de NaCl, séchée sur MgSO₃ puis les solvants sont évaporés. Le produit brut est purifié par chromatographie sur gel de silice (25 g), éluant : lo-luène/AOCET (7/30/W). Les fractions de produit pur sont concentrées sous vide et le résidu est recristalliés de l'éther isopropovique. On obtien 10,38 d'amide, F = 124°C.

En procédant selon l'EXEMPLE 159 ci-dessus, on prépare les amides décrits dans les TABLEAUX XIV et XV ci-dessous.

TABLEAU XIV

20	Exemple n*	-N-C-R ₂ 	F;°C
	160	- NH-C	178
25	161	-NH-C-	148
30	162	-NH-C	148
35	163	O -N-C- CH ₃ O	123
40	164	-мн-с	142

EP 0 576 357 A1

TABLEAU XIV (suite)

5	Exemple n°	-N-C-R ₂ 0 0 R ₃	F; °C
10	165	-NH-C-	175
15		• 💍	
20	166	-NH-C-NH-C-NH-C-NH-C-NH-C-NH-C-NH-C-NH-	225
25	167	-N-C N II N CH ₃ O H	155
30	168	-NH-C N OCH3	228

TABLEAU XV

Exemple n•	-N-C-R ₂ 0 0 0	F; *C
169	-ин-с	103
170	-NH-C	166
171	-N-C	165

EXEMPLE 172

5

10

20

25

30

35

40

45

50

55

N-[1-(2.4-Dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl-méthyl]-N'-(4-chlorophényl)urée,

(I):
$$g_4 = CI$$
; w_2 , $w_4 = CI$; $R_4 = H$;
 $-X-CO-R = -CH_2-NH-C-NH$

- A) 1-(2,4-Dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazole-3-carboxamide.
- Cet amide est obtenu de la même façon que l'exemple 159A par réaction du chlorure d'acide décrit dans l'exemple 1D avec une solution saturée d'ammoniac dans l'éthanol. F = 178°C. B) [1-(2,4-Dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1/I-pyrazol-3-yl]méthylamine.
- Cette amine est obtenue de la même façon que l'exemple 159B par réduction de l'amide précédemment obtenue avec BHs, dans le THF. C) Composé 172.
- 0,20 g de 4-chlorophénylisocyanate sont additionnés à 0,45 g d'amine précédente en solution dans 10 die toluéne et le mélange réactionnel est agit à température ambiante pendant 16 heures. Le solvant est évaporé et le résidu est repris dans 20 ml d'acétate d'éthyle, lavé à l'eau puis séché sur MgSQ₄ et les solvants sont évaporés. Le résidu est purifié par chromatographie sur get de silice (20 g), éluant : toluène/AcOET 60/40 (v/v). La concentration des fractions de produit pur fournit un résidu qui est reoristallisé dans un mélange isopropanoVéther isopropylique. On oblient 1,01 g d'urée attendue, F = 172°C.

En procédant selon l'EXEMPLE 172 ci-dessus, on prépare les urées décrites dans le TABLEAU XVI ciaprès.

TABLEAU XVI

Exemple n ^e	R ₃ -X-N-C-NH-R ₂ O	w ₂	w4	F; ° C
173	-CH ₂ -NH-С-NH-	СІ	Cl	122
174	-СН ₂ - NH-С -NH-	СІ	Cl	88

TABLEAU XVI (suite)

5					
	Exemple nº	R ₃ -X-N-C-NH-R ₂	w ₂	w ₄	F;*C
10	175	-СH ₂ -NH-С-NHСО)СН ₃	CI	CI	120
15	176	-CH ₂ -N-C-NH	а	CI	157
20	177	-CH ₂ -NH-С-NH-О	а	Cl	157
25	178	-CH ₂ -NH-C-NH-ОСН ₃	Cl	CI	138
30	179	-СН ₂ -NH-С -NH	Н	СН3	183
35	180	-CH ₂ -N-C-NH	Н	СН3	148

40 EXEMPLE 181

55

N-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]cyclohexylcarboxamide.

(1):
$$g_4 = C1$$
; w_2 , $w_4 = C1$; $R_4 = H$;
 $-X-CO-R = -NH-CO$

A) N-(Tertiobutoxycarbonyl)-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]amine.

Aune solution de 2.05 mil d'azidure de diphénylphosphoryle dans 40 ml de t-butanol anhydre, on ajoute 3.25 q de l'acide 1-(2.4-dichonphényl)-5-(4-chtorphényl)-5-(4-chtorphényl-5-(4-chtorphényl-5-(4-chtorphényl-5-(4-chtorphényl-5-(4-chtorphényl-5-(4-chtorphényl-5-(4-chtorphényl-5-) pyrazolecarboxylique obtenu selon l'exemple 1C) puis 1,32 ml de triéthylamine et on chauffe le métange réactionnel à reflux sous azote pendant 12 heures. Après refroidissement, le métange réactionnel est traité par une solution saturée de NaHCV extrait à l'acétacte d'éthyle. Après lavage à l'eau puis par une solution de NaCl saturée, séchage surlégSQ, et évaporation des solvants, le produit brut est purifié par chromatographie sur gel de silice 70-230 mesh, éluant : CH₂OHCH-CH₂Cl, 199 (WV). On obteint 1.09 g du produit attendu.

B) Chlorhydrate de 1-(2.4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)- 1H-pyrazol-3-yl-ammonium.

1,09 g du produit précédent sont dissous dans 20 ml d'une solution saturée d'HCl dans EtOH diluée

à 50 % et le mélange réactionnel est chauffé à reflux pendant 2 heures. Le solvant est ensuite évaporé et le résidu est triture dans l'acétate d'éthyle à reflux puis filtré et séché sous vide. On obtient 0,55 g du chlor.hvdrate.

C) Composé 181,

Une solution de 0,11 ml de chlorure de l'acide cyclohexanecarboxylique dans 2 ml de CH₂C₂ est ajoute goutte à goutte à une solution de 0,20 g du chlorhydrate obtenu dans l'exemple précédent et 0,19 ml de triéthylamine dans 5 ml de CH₂C₂. Après 24 heures d'agitation à température ambiante le mélange est lavé successivement avec une solution d'HCl 5 %, à l'eau, avec une solution de Na₂CO₃ 5 % puis avec une solution de NaC saturée, séché sungSO₄, puis les solvants sont évaporés. Le produit brut est cristallisé dans l'Pr₂O. On obtient 0,12 g de l'amide attendu, F = 213°C,

EXEMPLE 182

5

10

20

25

30

50

55

5 N-mét hyl-N-I1-(2.4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-ylladamantyl-1-carboxamide.

A) N-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]formamide.

Dans un mélange de ⁴ m l'd'acide formique et 0,5 m d'amhydride acétique refroidi au bain de glace on ajoute par petites portions 0,50 g de 1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1*H*-pyrazol-3-ylamine obtenu dans l'exemple précédent. Après 30 m d'agitation les solviants sont évaporés sous vide et le résidu est repris dans l'éther isopropylique. Le solide blanc obtenu est l'filtré, lavé à l'éther isopropylique et séché sous vide. On bbient 0,49 g du formamide attendu, F = 181°C.

B) N-méthyl-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]amine.

Une solution de 1,15 g du formamide obtenu dans l'exemple précédent dans 10 m de THF anhydre est ajoutée gouté à gouté à l'empérature ambiante sur une suspension de 0,24 g de LiAlH, dans 40 ml de THF anhydre. Le mélange est ensuite chauffé à reflux pendant 20 minutes, refroidi à 0°C et hydrolysé par 0,24 ml d'eau puis 0,24 ml de NaOH à 15 % puis 0,72 ml d'eau. Après 20 minutes d'agitation à température ambiante, on filtre, larve au THF et évapore le filtrat à sec. Le résidu est repris dans l'éther iso-propylique, filtré et séché sous vide. On obtient 1,02 g d'amine attendue, F = 157°C.

En procédant comme dans l'exemple 181C, la réaction de l'amine précédemment obtenue avec le chlorure de l'acide adamantane-1-carboxylique conduit à l'amide attendu qui est purifié par chromatograbite sur colonne de silice : éluant : AODETholuben 5'93.5 = 65°C.

TABLEAU XVII

Exemple n°	R ₃	R ₂	F; * C
183	Н	D	284
184	Н	T _N	291
184	Н	N H	

TABLEAU XVII (suite)

Exemple n ^o	R ₃	R ₂	F; °C
185	н	-сн ₂ (С)-а	164
186	СН3	→	127

EXEMPLE 187

N-méthyl-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]-N'-(4-chlorophényl)urée.

(I):
$$w_2 = w_4 = CI$$
; $g_4 = CI$; $R_4 = H$;
-X-CO-R = -NH-CO-NH- $-$ CO

A une suspension de 0,40 g de 1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-ylamine obtenue

par neutralisation du chlorhydrate obtenu dans l'exemple 181B dans 15 ml de toluène on ajoute 225 mg de 4chlorophénylisocyanate et on chauffe le mélange à 40°C pendant 1 heure puis on laisse réagir à température ambiante pendant 16 heures. Le précipité obtenu est filtré, lavé au toluène et séché sous vide. On obtient 0,46 q de l'urée attendue. F = 215°C.

EXEMPLE 188

20

25

30

50

55

N-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]-N'-(1-adamantyl)urée.

(I):
$$w_2 = w_4 = Cl$$
; $g_4 = Cl$; $R_4 = H$;

A) A une solution de 10,0 g du chlorure d'acide obtenu selon l'exemple 1D dans 320 ml d'acétone refroidie à 0°C on ajoute une solution de 2,54 g d'azoture de sodium dans 10 ml d'eau. Après 1 heure d'agitation à 0°C, le précipité obtenu est filtré et lavé à l'acétone puis séché sous vide. On obtient 9,86 g de l'azoture d'acvle attendu.

B) N-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]-N'-(1-adamantyl)-urée.

Une solution de 1,00 g d'azoture d'acyle obtenu dans l'exemple précédent dans 5 mt de toluène est chauffée à reflux pendant 30 minutes. Après retour à température ambiante on ajoute à la solution d'isocyanate ainsi obtenue 0,39 g de 1-adamantamamine et agite le mélange pendant 1 heure et demie. Le précipité obtenu est filtré, lavé au toluène puis à l'éther isopropylique plus purifié par triturage dans un maine accione/méthanol. Après séchace sous vide, on obtenit 0.48 a de l'urée attendue. F = 244°C.

TABLEAU XVIII

35
$$\begin{array}{c} R_3 \\ N\text{-CO-NH-R}_2 \\ \end{array}$$
 (Ie)

Exemple n ^o	R ₃	R ₂	F; *C
189	н	-	227
190	СН3	- ⟨○⟩-α	144

EXEMPLE 191

5

10

25

30

35

50

55

1-Cyclohexylmét hyl-[1-(2,4-dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]-cétone.

(I):
$$g_4 = Cl$$
; w_2 , $w_4 = Cl$; $R_4 = H$;
 $-X-CO-R = -CO-CH_2$

2.5 ml d'une solution 0,625 M de MnLi₂Ci₄ dans le THF (Tetrahedron 1989, 45, 4163) sont refroidis à 0°C et on y ajoute goutte à goutte 3,12 ml d'une solution 0,50M de bromure de méthylcyclohexylmagnésium dans le THF puis le mélange réactionnel est algrié à 0°C pendant 2 heures. Le mélange réactionnel est alors refroidi à-10°C et une solution de 0,50 g du chlorure d'acide préparé selon l'exemple 1D), dans 8 ml de THF, est ajoutée goutte à goutte. Le mélange est agité à température ambiante pendant 5 heures puis hydrolyes par une solution saturée de NH₂Ci, extrait à l'éther, lavé à l'eau puis par une solution saturée de NaCl. Après séchage sur MgSO₄ et évaporation des solvants, le produit brut est purifié par chromatographie sur gel de silice 230-400 mesh, éduant : AoCE/thexane 1996 (viv). On oblient ainsi 1,009 g de cétone attendue, F = 118°C.

EXEMPLE 192

1-[1-(2,4-Dichlorophényl)-5-(4-chlorophényl)-1H-pyrazol-3-yl]-2-(méthyl-4-phényl)-1-éthanone.

(I):
$$g_4 = CI$$
; w_2 , $w_4 = CI$; $R_4 = H$;
 $-X-CO-R = -COCH_2$ — CH_3

A) 1-(2,4-Dichlorophényl)-3-cyano-5-(4-chlorophényl)-pyrazole.

Une solution de 0,70 g de 1-(2,4-dio)nophény)-5-(4-chlorophény)-1*H*-pyrazole-3-carboxamide obtenu selon l'exemple 1724 et 0,74 ml de chlorure de mésyle dans 6 ml de pyrdiene set banafrée à 60°C pendant 8 heures. Le solvant est évaporé sous vide et le résidu dissous dans 20 ml de CH₂Cl₂. On lave successivement avec une solution d'HCl à 5% puis à l'eau, puis par une solution saturée de NaCl, on sèche sur MgSQ, puis évapore le solvant. Le résidu est cristallisé dans l'éther isopropylique. On obtient 0,66 g du nitrile attendu, F = 123°C.

6.3 ml d'une solution de chlorure de méthyl-4-benzylmagnésium, 1,0M dans l'éther éthylique sont ajoutés goutte à goutte sur une solution de 0,73 g du nitrile précédent dans 20 ml d'éther éthylique. Après 2 heures de réaction à température ambiante le mélange est hydrolysé par 50 ml d'acide chlorhydrique à 5 % et le mélange biphasique résultant est agité pendant 30 minutes. Le précipité rose formé est filtré, lavé à l'eau et à l'éther éthylique puis dissous dans 100 ml de CH₂C₁ et agité 30 minutes ne présence d'environ 10 g de silice humide. La silice est ensuite filtrée, le filtrat évaporé et le résidu cristallisé dans un mélange CH₂C₁PiPc,0. On Obietn 0,37 g de la cétone attendue. F = 175°C.

TABLEAU XIX

Exemple n°	R ₅	F;*C
193	-CH ₂ -CH ₂ -	129
194	-CH ₂	152

Revendications

5

10

20

25

30

35

40

50

55

1. Composé de formule :

dans laquelle

- 9₂, 9₃, 9₄, 9₅, 9₆ et w₂, w₃, w₄, w₅, w sont identiques ou différents, et représentent indépendamment l'hydrogène, un atome de chlore ou de brome, un (C₇-C₃) alkyle, un (C₇-C₃) alkoxy, un trifluorométhyle, un groupe nitro et q. treprésente éventuellement un groupe phényle ;

(I)

- R4 représente l'hydrogène ou un (C1-C3) alkyle ;
- X représente soit une liaison directe soit un groupe -(CH₂)_x-N(R₃)- dans lequel R₃ représente l'hydrogène ou un (C₁-C₃) alkyle et x représente zéro ou un;
- R représente
 - . un groupe -NR₁R₂, dans lequel R₁ et R₂ représentent indépendamment un (C_1-C_0) alkyle ; un radical carbocyclique non aromatique en (C_2-C_{10}) éventuellement substitué ; un groupe amino (C_1-C_0) alkyle dans lequel l'amino est éventuellement disubstitué par un (C_1-C_0) alkyle ; un cyclique dans lequel l'amino est éventuellement disubstitué par un (C_1-C_0) alkyle ; un cyclique dans lequel l'amino est éventuellement (C_1-C_0) eventuellement (C_1-C_0

cloalkyl(C_1 - C_2)alkyle dans lequel le cycloalkyle est en (C_2 - C_1); un phényle non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogêne, par un (C_1 - C_2) alkyle, up par un (C_1 - C_3) alcyle; un diphényl (C_1 - C_3) alkyle; un anphényl (C_1 - C_3) alkyle; un anphényle; un andical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons non substitué ou substitué par un (C_1 - C_3) alkyle, un hydroxyle ou un the benzyle; un 1-adamantylméthyle; un hétérocyle aromatique non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogène, un (C_1 - C_3) alkyle ou un (C_1 - C_3) alkyle substitué par un hétérocycle aromatique non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un hétérocycle aromatique non substitué ou substitué une ou plusieurs fois par un halogène, un (C_1 - C_3) alkyle ou un (C_1 - C_3) alkyle ou un (C_1 - C_3) alkyle en que défini ci-dessus; ou bien encore R_1 et R_2 constituent avec l'atome d'azote auquel ils sont liés, un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons, ledit radical hétérocyclique stant aurre que morpholinyle lorsque w_2 , w_4 , w_4 , w_5 , w_5 , y_5 , y_5 , y_5 , y_5 , y_6 , et y_5 , ont tous hydrogène;

- , un groupe R2 tel que défini ci-dessus lorsque X représente -(CH2), N(R3)-;
- . un groupe R_0 jorsque X représente une liaison directe, R_0 étant représenté par un (C_1, C_2) alkyle ; un néndre (C_1, C_2) alkyle ; un néndre (C_1, C_2) alkyle ; un néndre (C_1, C_2) alkyle ; un oubstitué ou substitué par un haiogène ou par un (C_1, C_2) alkyle ; un cycloalkyl (C_1, C_2) alkyle dans leque le cycloalkyle est en C_2, C_1 et est non substitué ou substitué par un (C_1, C_2) alkyle ; un 2-notzorn/métthy et .

ou un de leurs sels éventuels

5

10

25

30

35

50

2. Composé selon la revendication 1 de formule :

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_6 , y_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 et R_4 sont tels que définis pour (I) dans la revendication 1, R_1 est l'hydrogène ou un C_1 - C_4 alkyle et R_2 est un radical carbocyclique non aromatique en C_2 - C_{15} ou un radical hétérocyclique saturé de 5 à 8 chaînons choisi parmi 1-pyrrolidinyle, 1-pipéridinyle, 1-hexahydroazépinyle, 4-morpholinyle et 4-thiomorpholinyle ou un de ses sels.

3. Composé selon la revendication 1 de formule :

dans laquelle R4, X et R sont tels que définis pour (I) dans la revendication 1 ou un de ses sels.

- Composé de formule (i) selon la revendication 3 dans laquelle R₄ représente l'hydrogène ou un groupe méthyle ou un de ses sels.
 - Composé de formule (i) selon la revendication 4 dans laquelle R₃ est hydrogène ou méthyle et X représente une liaison directe ou un de ses sels.

- 6. Composé de formule (f) selon la revendication 3 dans laquelle R₄ est hydrogène ou méthyle, X est liaison directe et R représente un groupe-NR, R₅ dans lequel R, est Nydrogène ou un groupe méthyle et R₅ est un radical carbocyclique non aromatique en G₂-C₁₅ ou un radical hétérocyclique saturé de 5 à 6 chaînons choisi parmi 1-pyrrolidinyle, 1-pipéridinyle, 1-hexahydroazépinyle, 4-morpholinyle et 4-thiomorpholinyle ou un de ses sels.
- 7. Composé de formule (f) selon la revendication 3 dans lequel R, est hydrogène ou méthyle. X est -(CH₃).- N(R₃). R est -NR,R₃. x étant zéro ou un, R, étant l'hydrogène, R₃ étant l'hydrogène ou un groupe méthyle et R₂ étant un phényle non substitué ou substitué par un ou deux atomes d'halogène, un groupe (C₁-C₂)alkyle ou un groupe (C₁-C₃)alcoxy ou un radical carbocyclique non aromatique en C₃-C₁₅ ou un de ses sels.
- Composé selon la revendication 1 de formule :

5

10

15

20

25

35

50

55

$$\alpha \xrightarrow{N^{N}} \alpha^{X \leftarrow R}$$

$$\downarrow \qquad \qquad \downarrow \qquad \qquad$$

dans laquelle X et R sont tels que définis dans la revendication 1, et w₄ représente un groupe méthyle ou un groupe méthoxy ou un de ses sels.

- Composé de formule (ii) selon la revendication 8 dans laquelle w₄ est méthyle ou méthoxy. X représente une liaison directe et R représente un groupe -NR,Rç dans lequelle R, représente l'hydrogène ou un groupe méthyle et R, représente un radical carbocyclique non aromatique en C₇-C₈, ou un de ses sels.
- 10. Composé selon la revendication 8 dans lequel w, est méthyle ou méthoxy, X représente un groupe -(CH₂)_x-N(R)₃- dans lequel x est zéro ou un et R₃ représente l'hydrogène ou un groupe méthyle et R représente un groupe -NR₁R₂ où R₁ représente l'hydrogène et R₂ représente un phényle non substitué us substitué par un ou deux atomes d'halogène, un groupe (C₇-C₉) allyle ou un (C₇-C₉) alcoxy ou un radical carbocyclique non aromatique en C₇-C₁, ou un de se sels.
- 11. Composé selon la revendication 1 de formule (I) dans laquelle w₂, w₃, w₄, w₆, w₆, g₂, g₃, g₄, g₆, g₆, R₄ et X sont tels que définis dans la revendication 1 et R représente un groupe -NR₁R₂ dans lequel R₁ est l'hydrogène ou un groupe (C₁-C₆) alkyle et R₂ est un groupe 2- ou 3-indolyl (C₁-C₃) alkyle ou un groupe 2- ou 3-indolyl ou un de ses sels.
 - 12. Composé selon la revendication 1 de formule :

dans laquelle X est tel que défini dans la revendication 1, R est un groupe -NR, R₂ dans lequel R_1 représente l'hogène ou un (C_1-C_2) alkyle et R_2 est un groupe 2- ou 3-indotyl (C_1-C_2) alkyle ou un groupe 2- ou 3-indotyle et soit w_2 est l'hydrogène et w_2 est un groupe mét hyle ou mét hoxy soit w_2 et N_2 représentent un atome de

chlore, ou un de ses sels.

5

10

20

25

30

35

13. Composé selon la revendication 1 de formule :

dans laquelle X et R sont tels que définis dans la revendication 1 et g₄ représente un atome de brome, un groupe méthyle ou trifluorométhyle ou un de ses sels.

14. Procédé pour la préparation des composés de formule (I) selon la revendication 1, caractérisé en ce que on traite un dérivé de l'acide 3-pyrazolecarboxylique de formule :

dans laquelle w₂, w₃, w₄, w₅ w₆, g₂, g₃, g₄, g₅, g₆ et R₄ sont tels que définis pour (I) dans la revendication 1 ou une de ses formes activées, un de ses esters ou chlorures d'acides avec

. soit avec une amine de formule HNR₁R₂ dans laquelle R₁ et R₂ sont tels que définis pour (I) dans la revendication 1 pour obtenir les amides de formule :

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_6 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_6 , g_6 , R_a , R_i et R_a sont tels que définis pour (I), soit éventuellement avec une amine primaire R_a NH₂ dans laquelle R_a est tel que défini pour (I) dans la revendication 1 pour obtenir les amides intermédiaires (V) de formule :

55

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 , R_4 et R_3 sont tels que définis pour (I) pour obtenir par réduction par un hydrure métallique les amines intermédiaires de formule :

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_5 w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 , R_4 et R_3 sont tels que définis pour (I), qui sont transformées en amide ou en urée de formule :

dans lesquelles w_2 , w_3 , w_4 , w_6 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 , R_2 , R_3 et R_4 sont tels que définis pour (I) par réaction avec respectivement un cultorure d'acide de formule R_2 COCI ou un isocyanate de formule R_2 N-C=C=O dans lesquels R_2 est tel que défini pour (I).

. soit avec un dérivé de l'azidure de diphénylphosphoryle en milieu basique suivi d'un traitement acide en milieu alcoolique pour obtenir l'amine intermédiaire de formule :

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 et R_4 sont tels que définis pour (I), qui est soumis à l'action d'un chlorure d'acide R_5COCI ou d'un isocyanate R_2 -N=C=O pour obtenir respectivement des amides et les urées de formule :

dans lesquelles w_2 , w_3 , w_4 , w_5 , w_6 , g_2 , g_3 , g_4 , g_5 , g_6 et R_4 sont tels que définis pour (I) et R_3 représente l'hydrogène, les mêmes composés pour lesquels R_5 est différent de l'hydrogène étant préparés à partir de l'amine primaire (VII) ci-dessus transformée en amine secondaire de formule :

dans laquelle w_2 , w_3 , w_4 , w_6 , y_2 , y_3 , y_4 , y_5 , y_6 , y_6 et R_4 sont tels que définis pour (I) et R_3 représente un (C_1-C_2) alkyle, qui sont ensuite soumises à l'action d'un chlorure d'acide R_2 COCI ou d'un isocyanate

R₂-N=C=O pour obtenir les amides et les urées de formule (Id) et (Ie) telles que définies ci-dessus dans lesquelles R₂ est différent de l'hydrogène.

. soit avec un réactif organomanganeux R₅MnX₁ dans lequel R₅ est tel que défini pour (I) dans la revendication 1 et X₁ représente un halogène pour obtenir les dérivés cétoniques de formule :

les composés ainsi obtenus sont ensuite éventuellement transformés en l'un de leurs sels.

15. Composés de formule ;

5

10

15

20

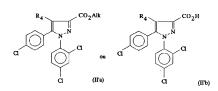
25

30

35

50

55



dans laquelle R₄ est tel que défini dans la revendication 1 et Alk représente un (C₁-C₅) alkyle.

- Composition pharmaceutique contenant, en tant que principe actif, un composé de formule (I) seion l'une des revendications 1 à 13.
- 17. Composition pharmaceutique selon la revendication 16, sous forme d'unité de dosage, dans laquelle le principe actif est mélangé à au moins un excipient pharmaceutique.
- 18. Composition selon la revendication 17 contenant de 2.5 à 1000 mg de principe actif.



RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE Numero de la demande

EP 93 40 1614

DC	CUMENTS CONSIDE			
ntégorie	Citation du document avec des parties per	indication, en cas de hesein, tinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
X	EP-A-0 477 049 (ELF 25 Mars 1992 * le document en en	•	1,5,6	C07D231/14 C07D231/12 C07D231/40
A,D	EP-A-0 418 845 (FUJ CO.) 27 Mars 1991 * revendications *	ISAWA PHARMACEUTICAL	1,4,5	
`	EP-A-O 029 363 (MOR CO.) 27 Mai 1981	ISHITA PHARMACEUTICAL	1,4,5	
A	EP-A-0 248 594 (ORT CORPORATION) 9 Décembre 1987 * le document en en		1,4,5	
A	TRANSACTIONS 1. vol. 21, 1973, LETC pages 2532 - 2535	ing Transformations of d N-(2,3-Dihydro-		DOMAINES TECHNIQUE RECHERCHES (Int. Cl.5 CO7D
Lep	risent rapport a été établi pour tu	votes les revendications		
	Lieu de la recharche	Date d'achivement de la recherche	4	Examinators
	LA HAYE	31 AOUT 1993		DE JONG B.S.

RPO PORM 1503 03.42 (PONC)

CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES

T: théorie ou principe à la base de l'invention E: document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D: cité dans la demande L: cité pour d'autres raisons

& : munbre de la même famille, document correspondant